

Tabellen und Diagramme zu Kapitel 3

Wärme – Heat

Redakteur: W. Hemminger

<p>3.01 Thermometrische Fixpunkte – <i>Temperature fixed points</i> (W. Blanke)</p> <p>3.02 Werte der Referenzfunktion $W_r(T_{90})$ für Platinwiderstandsthermometer als Funktion der Temperatur T_{90} – <i>Values of the reference function $W_r(T_{90})$ for platinum resistance thermometers as a function of the temperature T_{90}</i> (W. Blanke)</p> <p>3.03a Dampfdruck des $^3\text{Heliums}$ in kPa als Funktion der Temperatur T_{90} – <i>Vapour pressure of $^3\text{helium}$ in kPa as a function of the temperature T_{90}</i> (W. Blanke)</p> <p>3.03b Dampfdruck des $^4\text{Heliums}$ in kPa als Funktion der Temperatur T_{90} – <i>Vapour pressure of $^4\text{helium}$ in kPa as a function of the temperature T_{90}</i> (W. Blanke)</p> <p>3.04 Differenz der Volumenausdehnungskoeffizienten zwischen verschiedenen thermometrischen Flüssigkeiten und Thermometergläsern – <i>Difference of cubic expansion coefficients for combinations of various thermometric fluids and thermometer glasses</i> (W. Blanke)</p> <p>3.05 Verschiedene Eigenschaften einiger gebräuchlicher Apparate- und Thermometergläser – <i>Various properties of commonly used laboratory and thermometer glasses</i> (W. Hemminger)</p> <p>3.06 Kältemischungen aus Eis und verschiedenen Salzen – <i>Eutectic salt-ice mixtures</i> (W. Blanke)</p> <p>3.07 Dichte des Quecksilbers als Funktion der CelsiusTemperatur bei 101,325 kPa – <i>Density of mercury as a function of the Celsius temperature at 101,325 kPa</i> (F. Spieweck)</p> <p>3.08 Isotherme Kompressibilität von Quecksilber – <i>Isothermal compressibility of mercury</i> (G. Klingenberg)</p> <p>3.09 Dichte von luftfreiem Wasser bei 101,325 kPa als Funktion der CelsiusTemperatur – <i>Density of water (air-free) at 101,325 kPa as a function of the Celsius temperature</i> (F. Spieweck)</p> <p>3.10 Isotherme Kompressibilität von Wasser – <i>Isothermal compressibility of water</i> (G. Klingenberg)</p> <p>3.11 Verschiedene Eigenschaften von Wasser und Wasserdampf bei 0,1 MPa – <i>Some properties of water and steam at 0,1 MPa</i> (W. Blanke)</p> <p>3.12 Eigenschaften von Wasser und Wasserdampf im Sättigungszustand – <i>Properties of water and steam in the state of saturation</i> (W. Blanke)</p> <p>3.13 Dampfdruck und Dichte des gesättigten Wasserdampfes zwischen -35°C und 50°C – <i>Vapour pressure and density of saturated steam between -35°C and 50°C</i> (W. Scheibe)</p>	<p style="margin-bottom: 10px;">339</p> <p style="margin-bottom: 10px;">340</p> <p style="margin-bottom: 10px;">342</p> <p style="margin-bottom: 10px;">343</p> <p style="margin-bottom: 10px;">345</p> <p style="margin-bottom: 10px;">346</p> <p style="margin-bottom: 10px;">346</p> <p style="margin-bottom: 10px;">347</p> <p style="margin-bottom: 10px;">348</p> <p style="margin-bottom: 10px;">349</p> <p style="margin-bottom: 10px;">351</p> <p style="margin-bottom: 10px;">351</p> <p style="margin-bottom: 10px;">352</p> <p style="margin-bottom: 10px;">353</p>
--	---

3.14a	Siedetemperatur des Wassers in °C zwischen 86 und 110 kPa – <i>Boiling temperature of water in °C for pressures between 86 and 110 kPa</i> (W. Blanke)	354
3.14b	Dampfdruck des Wassers in kPa für Temperaturen zwischen 90 und 104 °C – <i>Vapour pressure of water in kPa for temperatures between 90 and 104 °C</i> (W. Blanke)	354
3.15	Spezifische Wärmekapazität c_p des Wassers in kJ/(kg K) bei 0,1 MPa – <i>Specific heat c_p of water in kJ/(kg K) at 0,1 MPa</i> (W. Blanke)	355
3.16	Dichte der trockenen und feuchten Luft – <i>Density of dry and humid air</i> (M. Kochsieck)	355
3.17	Verschiedene Eigenschaften trockener Luft bei 0,1 MPa – <i>Some properties of dry air at 0,1 MPa</i> (W. Blanke)	356
3.18	Relative Luftfeuchte über gesättigten wäßrigen Salzlösungen – <i>Relative humidity of air over saturated salt-water solutions</i> (W. Scheibe)	357
3.19a	Längenausdehnungskoeffizient einiger Stoffe – <i>Thermal coefficient of linear expansion for various substances</i> (W. Gorski)	357
3.19b	Temperaturabhängigkeit der relativen Längenänderung $\Delta l/l$ bei festen Stoffen – <i>Temperature dependence of the relative expansion $\Delta l/l$ of solids</i> (W. Gorski)	361
3.20	Molare Wärmekapazität C_p^0 bei Standarddruck p^0 (0,1 MPa) und verschiedenen Temperaturen T – <i>Molar Heat capacity C_p^0 at standard pressure p^0 (0,1 MPa) and various temperatures T</i> (S.M. Sarge)	363
3.21	Molare Siedepunktserhöhung $\Delta T_{S,m}$ und Gefrierpunktserniedrigung $\Delta T_{G,m}$ einiger Lösungsmittel – <i>Molecular elevation of the boiling point, $\Delta T_{S,m}$, and depression of the freezing point, $\Delta T_{G,m}$, of some solvents</i> (H.-H. Kirchner)	366
3.22	Wärmeleitfähigkeit einiger Festkörper – <i>Thermal conductivity of solids</i> (W. Hemminger)	367
3.22a	Elemente	367
3.22b	Legierungen	368
3.22c	Verschiedene Stoffe bei 20 °C	369
3.22d	Eis und Schnee	370
3.22e	Bau- und Wärmedämmstoffe	370
3.23	Wärmeleitfähigkeit einiger Flüssigkeiten – <i>Thermal conductivity of liquids</i> (W. Hemminger)	371
3.23a	Verflüssigte Gase	371
3.23b	Verschiedene Flüssigkeiten	372
3.23c	Flüssige Metalle	372
3.24	Wärmeleitfähigkeit einiger Gase beim Druck von 1 bar – <i>Thermal conductivity of gases at a pressure of 1 bar</i> (W. Hemminger)	373
3.24a	Elemente und anorganische Verbindungen	373
3.24b	Organische Verbindungen	373

3.01 Thermometrische Fixpunkte – Temperature fixed points (W. Blanke)

Stoff	¹⁾	T_{90} K	t_{90} °C	Stoff	¹⁾	T_{90} K	t_{90} °C	Stoff	¹⁾	T_{90} K	t_{90} °C
Cadmium	Sp	0,519 ²⁾		Krypton	Tr	115,776	-157,374	Silber	Tr	1234,93	961,78
Zink	Sp	0,851		Krypton	Sd	119,81	-153,34	Gold	E	1337,33	1064,18
Aluminum	Sp	1,1796		Xenon	Tr	161,404	-111,746	Kupfer	E	1357,77	1084,62
Indium	Sp	3,4145		Kohlenstoffdioxid	Sd	165,06	-108,09	Eisen ($\lambda = 653$ nm)	St	1670	1397
⁴ Helium	Sd	4,2221		Kohlenstoffdioxid	Sb	194,685	-78,465	Palladium ($\lambda = 653$ nm)	St	1688	1415
Blei	Sp	7,199		Quecksilber	Tr	216,589	-56,561	Nickel	E	1728	1455
Gleichgewichts-wasserstoff	Tr	13,8033	-259,3467	Quecksilber	Tr	234,3156	-38,8344	Cobalt	E	1768	1495
Normalwasserstoff	Tr	13,952	-259,198	Quecksilber	E	234,321	-38,829	Titan ($\lambda = 653$ nm)	St	1800	1527
Gleichgewichts-wasserstoff	Sd ¹⁾	17,035	-256,115	Brombenzol	Tr	242,423	-30,727	Eisen	Sm	1811	1538
Gleichgewichts-deuterium	Tr	18,689	-254,461	Wasser	E	273,15	0	Palladium	E	1828,0	1554,9
Gleichgewichts-wasserstoff	Sd	20,2711	-252,8789	Wasser	Tr	273,16	0,01	Zirconium ($\lambda = 650$ nm)	St	1939	1666
Normalwasserstoff	Sd	20,388	-252,762	Diphenylether	Tr	300,015	26,365	Titan	Sm	1942	1669
Normalwasserstoff	Sd	23,867	-249,283	Galrium	Tr	309,7646	29,7646	Vanadium ($\lambda = 653$ nm)	St	1989	1716
Sauerstoff $\alpha \rightarrow \beta$	U	24,561	-248,5939	Zinn	E	370,943	97,793	Platin	E	2041,4	1768,3
Neon	Sd	27,097	-246,053	Bismut	E	373,124	99,974	Zirconium	Sm	2127	1854
Stickstoff $\alpha \rightarrow \beta$	U	35,614	-237,536	Cadmium	E	395,489	122,339	Rhodium	E	2235	1962
Sauerstoff $\beta \rightarrow \gamma$	U	43,796	-229,354	Blei	E	429,7485	156,5985	Ruthenium ($\lambda = 650$ nm)	St	2293	2020
Sauerstoff	Tr	54,3584	-218,7916	Quecksilber	Sd	629,769	356,619	Tantal ($\lambda = 995$ nm)	St	2326	2053
Stickstoff	Tr	63,151	-209,999	Zink	E	692,677	419,527	Aluminimumoxid	Sm	2428	2155
Stickstoff	Sd	77,352	-195,798	Schwefel	Sd	717,764	444,614	Niob ($\lambda = 650$ nm)	St	2528	2255
Argon	Tr	83,8058	-189,3442	Kupfer-Aluminium-Eutektikum	Sm	821,309	548,159	Molybdenum ($\lambda = 653$ nm)	Sm	2606	2333
Sauerstoff	Sd	87,302	-185,848	Eutektikum	E	903,779	630,629	Ruthenium	Sm	2619	2346
Ethan	Ta	90,196	-182,954	Antimon	E	933,473	660,323	Tantal ($\lambda = 653$ nm)	Sm	2711	2438
Methan	Tr	90,36	-182,79	Aluminium	E	1053,06	779,91	Berylliumoxid	Sm	2719	2446
Methan	Sd	90,692	-182,458	Kupfer-Silber-Eutektikum	Sm			Molybdenum	Sm	2745	2472
Methan	Sd	111,668	-161,482					Wolfram	Sm	2845	2572

¹⁾ E Erstarrungspunkt beim Druck 101,325 kPa

Sb Sublimationspunkt

Sd Siedepunkt beim Druck 101,325 kPa

Sd¹⁾ Siedepunkt beim Druck 33,3213 kPa

Sm Schmelzpunkt beim Druck 101,325 kPa

Sp Sprungpunkt der Supraleitung
St spektrale Strahlungsdichte bei Temperatur beim Schmelzpunkt

Ta Taupunkt beim Druck 101,325 kPa

Tr Tripelpunkt

U Umwandlungspunkt zwischen den Phasen fester Stoffe

²⁾ T_{f6}

3.02

Werte der Referenzfunktion $W_r(T_90)$ für Platinwiderstandsthermometer als Funktion der Temperatur T_{90} – Values of the reference function $W_r(T_90)$ for platinum resistance thermometers as a function of the temperature T_{90} (W. Blanke)

T_{90} in K	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
10	0,0040359	0,0048117	0,0056922	0,0066823	0,0077858	0,0088059	0,0103452	0,0118052	0,0133871	0,0150910
20	0,0169169	0,0188636	0,0209300	0,0231141	0,0254135	0,0278257	0,0303476	0,0329760	0,0357075	0,0385383
30	0,0414648	0,0444831	0,0475893	0,0507793	0,0540494	0,0573955	0,0608138	0,0643004	0,0678518	0,0714641
40	0,0751340	0,0788579	0,0826327	0,0864550	0,0903219	0,0942304	0,0981777	0,1021613	0,1061785	0,1102269
50	0,1143042	0,1184084	0,1225373	0,1266889	0,1308616	0,1350535	0,1392630	0,1434887	0,1477290	0,1519827
60	0,1562484	0,1605251	0,1648116	0,1691069	0,1734100	0,1777201	0,1820362	0,1863577	0,1906838	0,1950139
T_{90} in K	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18
80	0,1993472	0,2080216	0,2167029	0,2253876	0,2340726	0,2427555	0,2514341	0,2601066	0,2687716	0,2774277
100	0,2860741	0,2947099	0,3033345	0,3119474	0,3205482	0,3291368	0,3377128	0,3462763	0,3548272	0,36332656
120	0,3718914	0,3804049	0,3889061	0,3973953	0,4058725	0,4143380	0,4227921	0,4312349	0,4396666	0,4480875
140	0,4564977	0,4648976	0,4732873	0,4816671	0,4900372	0,4983977	0,5067490	0,5150911	0,5232423	0,5317488
160	0,5400647	0,5483723	0,5566716	0,5649630	0,5732464	0,5815220	0,5897901	0,5980507	0,6063039	0,6145500
180	0,6227889	0,6310208	0,6392459	0,6474641	0,6556757	0,6638807	0,6720792	0,6802713	0,6884570	0,69663656
200	0,7048098	0,7129769	0,7211380	0,7292932	0,7374424	0,7455857	0,7537232	0,7618550	0,7699811	0,7781016
220	0,7862165	0,7943258	0,8024297	0,8105281	0,8186211	0,8267087	0,8347910	0,8428681	0,8509399	0,8590065
240	0,8670680	0,8751243	0,8831755	0,8912217	0,8992629	0,9072991	0,9153302	0,9233565	0,9313778	0,9393942
260	0,9474057	0,9554123	0,9634141	0,9714110	0,9794030	0,9873902	0,9953725	1,0033499	1,0113225	1,0192902
280	1,0272530	1,0352110	1,0431641	1,0511123	1,0590557	1,0669942	1,0749278	1,0828567	1,0907806	1,0986998
300	1,1066141	1,1145235	1,1224281	1,1303279	1,1382229	1,1461130	1,1539983	1,1618788	1,1697544	1,1776253
320	1,1854913	1,1933525	1,2012089	1,2090605	1,2169073	1,2247493	1,2325864	1,2404188	1,2482464	1,2560691
340	1,2638871	1,2717003	1,2795087	1,2873123	1,2951111	1,3029051	1,3106943	1,3184787	1,3262584	1,3340333
360	1,3418034	1,3495687	1,3573292	1,3650850	1,3728360	1,3805822	1,3883236	1,3960603	1,4037922	1,4115194
380	1,4192418	1,4269594	1,4346722	1,4423803	1,4500837	1,4577823	1,4654761	1,4731652	1,4808495	1,4885291
400	1,4962039	1,5038740	1,5115393	1,5191999	1,5268558	1,5345069	1,5421533	1,5497949	1,5574318	1,5650640
420	1,5726915	1,5803142	1,5879322	1,5955454	1,6031540	1,6107578	1,6183569	1,6259512	1,6333409	1,6411258
440	1,6487061	1,6562816	1,6638524	1,6714185	1,6789799	1,6865366	1,6940885	1,7016358	1,7091784	1,7167163
460	1,7242495	1,7317779	1,7393017	1,7468208	1,7543353	1,7618450	1,7693500	1,7768504	1,7843461	1,7918371
480	1,7993234	1,8068050	1,8142820	1,8217542	1,8292218	1,8366848	1,8441431	1,8515967	1,8590456	1,86664899

Fortsetzung T 3.02

$T_90 \text{ in K}$	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18
500	1,8739295	1,8813644	1,8887947	1,8962203	1,9036413	1,9110576	1,9184692	1,9258762	1,9332786	1,9406763
520	1,9480694	1,9554578	1,9628415	1,9702206	1,9775951	1,9849649	1,99223301	1,9996906	2,0070465	2,0143978
540	2,0217444	2,0290864	2,0364238	2,0437565	2,0510846	2,0584081	2,0657269	2,0730411	2,0803507	2,0876556
560	2,0949559	2,1022516	2,1095427	2,1168291	2,1241109	2,1313881	2,1386607	2,1459286	2,1531919	2,1604506
580	2,1677047	2,1749541	2,1821990	2,1894392	2,1966748	2,2039057	2,2111321	2,2183538	2,2255709	2,2327834
600	2,2399913	2,2471945	2,2543932	2,2615872	2,2687766	2,2759613	2,2831415	2,2903170	2,2974879	2,3046542
620	2,3118159	2,3189729	2,3261253	2,3332731	2,3404163	2,3475548	2,3546888	2,3618181	2,3689427	2,3760628
640	2,3831782	2,3902890	2,3973951	2,4044966	2,41115935	2,4186858	2,4257734	2,4328564	2,4399348	2,4470085
660	2,4540776	2,4611420	2,4682018	2,4752569	2,4823074	2,4895333	2,4963945	2,5034311	2,5104630	2,5174902
680	2,5245129	2,5315308	2,5385441	2,5455527	2,5525567	2,5595560	2,5665507	2,5735406	2,5802660	2,5875066
700	2,5944826	2,6014339	2,6084205	2,6153824	2,6223397	2,6292922	2,6362401	2,6431833	2,6501218	2,6570556
720	2,6639848	2,6709092	2,6778289	2,6847439	2,6916543	2,6985599	2,7054608	2,7123569	2,7192484	2,7261352
740	2,7330172	2,7398945	2,7467671	2,7536350	2,7604981	2,7673565	2,7742101	2,7810591	2,7879032	2,7947427
760	2,8015774	2,8084073	2,8152325	2,8220529	2,8288686	2,8356795	2,8424856	2,8492870	2,8560836	2,8628754
780	2,8696624	2,8764447	2,8832222	2,8899949	2,8967628	2,9035259	2,9102843	2,9170378	2,9237865	2,9305405
800	2,9372696	2,9440039	2,9507334	2,9574581	2,9641779	2,9708930	2,9776032	2,9843086	2,9910092	2,9977049
820	3,0043958	3,0110818	3,0177631	3,0244394	3,0311110	3,0377776	3,0444394	3,0510964	3,0577485	3,0643958
840	3,0710381	3,0776756	3,0843083	3,0909361	3,0975589	3,1041770	3,1107901	3,117984	3,1240017	3,1306002
860	3,1371938	3,1437825	3,1503663	3,1569452	3,1635192	3,1700882	3,1766524	3,1832117	3,1897661	3,1963155
880	3,2028601	3,2093997	3,2159344	3,2224642	3,2289890	3,2355090	3,2420240	3,2485340	3,2550392	3,2615394
$T_90 \text{ in K}$	0	5	10	15	20	25	30	35	40	45
900	3,2680347	3,2842512	3,3004369	3,3165917	3,3327155	3,3488084	3,3648703	3,3809011	3,3969010	3,4128699
950	3,4288077	3,4447144	3,4605901	3,4764347	3,4922482	3,5080307	3,5237821	3,5395024	3,5551917	3,5708499
1000	3,5864771	3,6020732	3,6176383	3,631724	3,6486756	3,6641477	3,6795890	3,6949993	3,7103787	3,7257273
1050	3,7410451	3,7563320	3,7715883	3,7868138	3,8020087	3,8171729	3,8322066	3,8474098	3,8624824	3,8775247
1100	3,8925366	3,9075181	3,9224695	3,9373906	3,9522815	3,9671425	3,9819734	3,9967743	4,0115454	4,0262867
1150	4,0409982	4,0556801	4,0703324	4,0849551	4,0995485	4,1141124	4,1286471	4,1431526	4,1576289	4,1720762
1200	4,1864946	4,2008841	4,2152447	4,2295767	4,2438801	4,2581549	4,2724013	4,2866194		

3.03a Dampfdruck des ${}^3\text{He}$ als Funktion der Temperatur T_{90} – Vapour pressure of ${}^3\text{helium}$ in kPa as a function of the temperature T_{90} (W. Blanke)

3.03b Dampfdruck des ${}^4\text{He}$ liums in kPa als Funktion der Temperatur T_{90} – Vapour pressure of ${}^4\text{He}$ lium in kPa as a function of the temperature T_{90} (W. Blanke)

T_{90} in K	0,00	0,01	0,02	0,03	0,04	0,05	0,06	0,07	0,08	0,09
1,20										
1,30	0,15795	0,16783	0,17831	0,18929	0,20080	0,211285	0,222547	0,23386	0,245245	0,26686
1,40	0,28191	0,29761	0,31398	0,33104	0,34882	0,36733	0,38659	0,40662	0,42744	0,44907
1,50	0,47154	0,49485	0,51905	0,54413	0,57013	0,59706	0,62495	0,65332	0,68369	0,71458
1,60	0,74651	0,77950	0,81358	0,84877	0,88509	0,92256	0,96121	1,00105	1,04212	1,08442
1,70	1,12799	1,17285	1,21902	1,26652	1,31537	1,36561	1,41724	1,47030	1,52480	1,58076
1,80	1,63822	1,69718	1,75768	1,81972	1,88334	1,94856	2,01538	2,08383	2,15394	2,22571
1,90	2,29916	2,37432	2,45120	2,52980	2,61016	2,69228	2,77616	2,86184	2,94931	3,03858
2,00	3,12967	3,22257	3,31731	3,41387	3,51227	3,61251	3,71459	3,81850	3,92425	4,03184
2,10	4,14126	4,25250	4,36557	4,48044	4,59712	4,71559	4,83583	4,95784	5,08162	5,20734
2,20	5,33510	5,46491	5,59680	5,73080	5,86694	6,00522	6,14569	6,28835	6,43324	6,58038
2,30	6,72979	6,88149	7,03551	7,19187	7,35058	7,51167	7,67516	7,84108	9,83191	10,0285
2,40	8,35356	8,52937	8,70771	8,88859	9,07204	9,25808	9,44672	9,63799	8,00943	8,18026
2,50	10,2278	10,4297	10,6344	10,8419	11,0521	11,2651	11,4809	11,6995	11,9210	12,1453
2,60	12,3725	12,6026	12,8357	13,0716	13,3106	13,5525	13,7974	14,0453	14,2963	14,5503
2,70	14,8074	15,0676	15,3309	15,5974	15,8670	16,1397	16,4157	16,6949	16,9773	17,2629
2,80	17,5518	17,8440	18,1396	18,4384	18,7406	19,0461	19,3551	19,6674	19,9832	20,3024
2,90	20,6251	20,9512	21,2809	21,6140	21,9507	22,2910	22,6348	22,9823	23,3333	23,6880
3,00	24,0464	24,4084	24,7741	25,1435	25,5166	25,8935	26,2742	26,6587	27,0469	27,4390
3,10	27,8350	28,2348	28,6385	29,0461	29,4576	29,8730	30,2924	30,7158	31,1432	31,5746
3,20	32,0101	32,4496	32,8932	33,3409	33,7927	34,2486	34,7087	35,1729	35,6413	36,1140
3,30	36,5909	37,0720	37,5574	38,0470	38,5410	39,0393	39,5419	40,0489	40,5603	41,0761
3,40	41,5963	42,1209	42,6500	43,1835	43,7216	44,2642	44,8113	45,3629	45,9191	46,4799
3,50	47,0454	47,6154	48,1901	48,7694	49,3535	49,9422	50,5357	51,1339	51,7368	52,3446
3,60	52,9571	53,5745	54,1967	54,8237	55,4556	56,0925	56,7342	57,3808	58,0325	58,6891
3,70	59,3506	60,0172	60,6888	61,3655	62,0472	62,7341	63,4260	64,1230	64,8253	65,5326
3,80	66,2452	66,9629	67,6859	68,4142	69,1477	69,8864	70,6305	71,3799	72,1347	72,8948

Fortsetzung T 3.03b

T_{90} in K	0,00	0,01	0,02	0,03	0,04	0,05	0,06	0,07	0,08	0,09
3,90	73,6603	74,4313	75,2076	75,9894	76,7767	77,5694	78,3677	79,1714	79,9808	80,7957
4,00	81,6162	82,4423	83,2740	84,1114	84,9545	85,8033	86,6577	87,5180	88,3840	89,2557
4,10	90,1333	91,0167	91,9060	92,8011	93,7021	94,6090	95,5219	96,4407	97,3655	98,2964
4,20	99,2332	100,1761	101,1251	102,0801	103,0413	104,0087	104,9822	105,9619	106,9478	107,9399
4,30	108,9383	109,9430	110,9540	111,9714	112,9951	114,0252	115,0617	116,1046	117,1540	118,2099
4,40	119,2723	120,3412	121,4167	122,4988	123,5875	124,6828	125,7848	126,8936	128,0090	129,1312
4,50	130,2601	131,3959	132,5385	133,6879	134,8443	136,0075	137,1777	138,3549	139,5391	140,7303
4,60	141,9286	143,1339	144,3464	145,5661	146,7929	148,0269	149,2882	150,5167	151,7726	153,0357
4,70	154,3063	155,5842	156,8696	158,1625	159,4628	160,7707	162,0861	163,4091	164,7398	166,0781
4,80	167,4241	168,7779	170,1394	171,5087	172,8858	174,2709	175,6638	177,0647	178,4736	179,8905
4,90	181,3154	182,7485	184,1896	185,6390	187,0966	188,5624	190,0365	191,5189	193,0097	194,5089
5,00	196,0165									

3.10 Detaillierte Angabe der Wärmeleitung im Rohr und Temperaturverteilung im Rohrbereich von R_{ext} bis R_{int} unter Berücksichtigung der Wärmeleitung im Rohr und Temperaturverteilung im Rohrbereich von R_{ext} bis R_{int}

3.04 Differenz der Volumenausdehnungskoeffizienten zwischen verschiedenen thermometrischen Flüssigkeiten und Thermometergläsern – Difference of cubic expansion coefficients for combinations of various thermometric fluids and thermometer glasses (W. Blanke)

Nicht benetzende Flüssigkeiten				
Temperatur °C	Quecksilber und Quecksilber-Thallium in			
	Normalglas 16 ^{III} , N16B K ⁻¹	Thermometer- glas 2954 K ⁻¹	Supremax K ⁻¹	Quarzglas K ⁻¹
0	0,000 158	0,000 164	0,000 172	0,000 181
50	0,000 158	0,000 164	0,000 172	0,000 181
100	0,000 159	0,000 165	0,000 173	0,000 182
150	0,000 160	0,000 166	0,000 174	0,000 184
200	0,000 161	0,000 168	0,000 176	0,000 186
250	0,000 163	0,000 170	0,000 179	0,000 189
300	0,000 166	0,000 173	0,000 182	0,000 193
350	0,000 170	0,000 177	0,000 186	0,000 197
400	0,000 175	0,000 182	0,000 191	0,000 203
450		0,000 189	0,000 197	0,000 209
500			0,000 204	0,000 216
600			0,000 222	0,000 234
700				0,000 254

Benetzung Flüssigkeiten		
Temperatur °C	Pentan K ⁻¹	Alkohol Toluol Xylol K ⁻¹
-200	0,000 9	
-150	0,000 9	
-100	0,001 0	0,001
-50	0,001 3	0,001
0	0,001 5	0,001
50		0,001
100		0,001

Nichtbenetzende Flüssigkeit Temperatur °C	Quecksilber 16 ^{III} , N16B K ⁻¹	Quecksilber 2954 K ⁻¹	Supremax K ⁻¹	Quarzglas K ⁻¹
-15	1,15	1,26	1,25	1,20
-10	0,88	0,90	0,88	0,88
-5	0,60	0,62	0,61	0,61
0	0,39	0,40	0,39	0,39
5	0,20	0,20	0,20	0,20
10	0,11	0,11	0,11	0,11
15	0,06	0,06	0,06	0,06
20	0,03	0,03	0,03	0,03
25	0,02	0,02	0,02	0,02
30	0,01	0,01	0,01	0,01
35	0,005	0,005	0,005	0,005
40	0,002	0,002	0,002	0,002
45	0,001	0,001	0,001	0,001
50	0,000 5	0,000 5	0,000 5	0,000 5
55	0,000 2	0,000 2	0,000 2	0,000 2
60	0,000 1	0,000 1	0,000 1	0,000 1
65	0,000 05	0,000 05	0,000 05	0,000 05
70	0,000 02	0,000 02	0,000 02	0,000 02
75	0,000 01	0,000 01	0,000 01	0,000 01
80	0,000 005	0,000 005	0,000 005	0,000 005
85	0,000 002	0,000 002	0,000 002	0,000 002
90	0,000 001	0,000 001	0,000 001	0,000 001
95	0,000 000 5	0,000 000 5	0,000 000 5	0,000 000 5

3.05 Verschiedene Eigenschaften einiger gebräuchlicher Apparate- und Thermometergläser – *Various properties of commonly used laboratory and thermometer glasses* (W. Hemminger)

Glassorte und Hersteller	K	$\varrho_{20\text{ C}}$ in g cm^{-3}	$E_{20\text{ C}}$ in 10^3 N/mm^2	$\tilde{\alpha}_{(20\text{ C}; 300\text{ C})}$ in 10^{-6} K^{-1}	$\lambda_{20\text{ C}}$ in $\text{W}(\text{m K})^{-1}$	$c_{20\text{ C}}$ in $\text{J}(\text{g K})^{-1}$	t_g in $^\circ\text{C}$	$t_{K,100}$ in $^\circ\text{C}$
<i>Apparategläser:</i>								
Alkaliborosilikat Nr. 2877 (Geräteglas 20), Schott Glaswerke	1	2,40	75	4,9	1,19		570 (450)	195
Duran 50 Nr. 8330, Schott Glaswerke	1	2,23	63	3,30	1,16	0,80	530	248
Suprax Nr. 8486, Schott Glaswerke	1	2,34	66	4,15	1,14		550	
Suprax Nr. 8488, Schott Glaswerke	1	2,31	67	4,3	1,20		540	
Pyrex Borosilikatglas, Corning	1	2,23	65	3,3	1,13	0,75	560	180
Rasotherm	1	2,23	65	3,3			520	
Labortherm 1	1	2,37		4,9				
<i>Thermometergläser:</i>								
Normalglas 16 ^{III} , Schott Glaswerke (1 roter Streifen)	3	2,48	74	8,80	1,00	0,8	540 (430)	128
Thermometer-Spezialglas Nr. 2954, Schott Glaswerke (1 schwarzer Streifen)	1	2,42	74	6,58	1,09	0,8	590 (480)	145
Supremax Nr. 8409, Schott Glaswerke	1	2,56	90	4,1	1,16		730 (630)	535
Borosilikatglas Nr. 8800, Corning		2,39					570	
Quarzglas	1	2,2	70	0,58 0,035 ⁺)	1,36	0,71	1080	600
ULE-Glas Nr. 7971, Corning								

K Hydrolitische Klasse nach der Standardgießmethode (DIN 12 111), $\varrho_{20\text{ C}}$ Dichte bei 20 °C, $E_{20\text{ C}}$ Elastizitätsmodul bei 20 °C, $\tilde{\alpha}_{(20\text{ C}; 300\text{ C})}$ mittlerer linearer thermischer Ausdehnungskoeffizient zwischen 20 °C und 300 °C, $\lambda_{20\text{ C}}$ Wärmeleitfähigkeit bei 20 °C, $c_{20\text{ C}}$ spez. Wärmekapazität bei 20°, t_g Transformationstemperatur (Aufheizgeschwindigkeit 4 K/min) (die Zahlen in Klammern geben die höchstzulässigen Gebrauchstemperaturen für Thermometer aus dem betreffenden Glas an), $t_{K,100}$ Temperatur für den spezifischen elektrischen Widerstand $\varrho = 10^8 \Omega \text{ cm}$ (DIN 52 326)

⁺) zwischen 0 °C und 105 °C

3.06 Kältemischungen aus Eis und verschiedenen Salzen – *Eutectic salt-ice mixtures* (W. Blanke)

Salz	Zusammensetzung Salz (wasserfrei) Massenanteil in %	Eis Massenanteil in %	Eutektische Temperatur in °C	Salz	Zusammensetzung Salz (wasserfrei) Massenanteil in %	Eis Massenanteil in %	Eutektische Temperatur in °C
Na ₂ CO ₃	6,0	94,0	- 2	NaCl	22,9	77,1	-21
MgSO ₄	16,0	84,0	- 4	MgCl ₂	14,0	86,0	-34
KCl	18,9	81,1	-11	CaCl ₂	30,2	69,8	-50
NH ₄ Cl	14,0	86,0	-15	KOH	30,9	69,1	-63

3.07 Dichte des Quecksilbers als Funktion der Celsiusstemperatur bei 101,325 kPa – Density of mercury as a function of the Celsius temperature at 101,325 kPa (F. Spieweck)

Dichte ϱ in kg/m ³ , Temperatur in °C (ITS-90)										Ausgabedaten nach CIPM & IECG, Dau 20.97–105 mit den von den Komitees K1 und K2 ermittelten Formeln erweitert. Die Formel zur Berechnung der Dichte ist in T 3.05 angegeben.			
$t/^\circ\text{C}$	-20	-19	-18	-17	-16	-15	-14	-13	-12	-11	Mittelwert $\Delta\varrho/\Delta t$ kg/(m ³ K)	Unsicherheit kg/m ³	
$t/^\circ\text{C}$	13644,61	13642,13	13639,64	13637,16	13634,68	13632,20	13629,72	13627,24	13624,76	13622,28	2,48	0,3	
$t/^\circ\text{C}$	-10	-9	-8	-7	-6	-5	-4	-3	-2	-1	0,47	0,04	
$t/^\circ\text{C}$	13619,81	13617,33	13614,86	13612,380	13609,91	13607,44	13604,96	13602,49	13600,02	13597,55	2,47	0,04	
$t/^\circ\text{C}$	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9			
0	13595,08	13592,61	13590,15	13587,68	13585,21	13582,75	13580,28	13577,82	13575,36	13572,89	2,46	0,02	
10	13570,43	13567,97	13565,51	13563,05	13560,59	13558,13	13555,68	13553,22	13550,76	13548,31	2,46	0,01	
20	13545,85	13543,40	13540,95	13538,49	13536,04	13533,59	13531,14	13528,69	13526,24	13523,79	2,45	0,01	
30	13521,34	13518,90	13516,45	13514,00	13511,56	13509,11	13506,67	13504,23	13501,78	13499,34	2,44	0,02	
40	13496,90	13494,46	13492,02	13489,58	13487,14	13484,70	13482,26	13479,83	13477,39	13474,95	2,44		
50	13472,52	13470,08	13467,65	13465,21	13462,78	13460,35	13457,92	13455,48	13453,05	13450,62	2,43	0,04	
60	13448,19	13445,76	13443,34	13440,91	13438,48	13436,05	13433,63	13431,20	13428,77	13426,35	2,43		
70	13423,93	13421,50	13419,08	13416,66	13414,23	13411,81	13409,39	13406,97	13404,55	13402,13	2,42	0,06	
80	13399,71	13397,29	13394,87	13392,45	13390,04	13387,62	13385,20	13382,79	13380,37	13377,96	2,42		
90	13375,54	13373,13	13370,72	13368,30	13365,89	13363,48	13361,07	13358,65	13356,24	13353,83	2,41	0,08	
$t/^\circ\text{C}$	00	10	20	30	40	50	60	70	80	90			
100	13351,42	13327,3	13303,3	13279,3	13255,3	13231,4	13207,5	13183,6	13159,7	13135,9	2,40	0,1	
200	13112,0	13088,2	13064,4	13040,6	13016,8	12992,9	12945,3	12921,4	12897,5	12873,6	2,38	0,2	
300												0,2	

Literatur: Ambrose, D. (1990): The density of mercury, Metrologia 27, 245–247. Die Formel zur Berechnung der Tab. T 3.07 ist in 3.2.2.1 angegeben.

3.08 Isotherme Kompressibilität von Quecksilber – Isothermal compressibility of mercury (G. Klingenberg)

Die Tabelle enthält Werte der mittleren isothermen Kompressibilität $\frac{1}{v} \frac{\Delta v}{\Delta p} \cdot 10^6$ in bar⁻¹ für die angegebenen Druckintervalle. Werte nach Bett, K.E. u.a. (1954); Brit. J. appl. Phys. 5, 243–251. Literaturübersicht: Holmann, G.J.F.; ten Seldam, C.A. (1994); J. Phys. Chem. Ref. Data 23, 807–827

t °C	Druckintervall Δp in bar	0 bis 1000			1000 bis 2000			2000 bis 3000			3000 bis 4000			4000 bis 5000			5000 bis 6000			6000 bis 7000			7000 bis 8000			8000 bis 9000			9000 bis 10000				
-30	3,72	3,57	3,52	3,47	3,37	3,31	3,21	3,16	3,11	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1	3,1			
-20	3,77	3,67	3,57	3,47	3,37	3,26	3,21	3,16	3,11	3,06	3,01	2,96	2,91	2,86	2,81	2,76	2,71	2,66	2,61	2,56	2,51	2,46	2,41	2,36	2,31	2,26	2,21	2,16	2,11	2,06			
-10	3,82	3,72	3,62	3,52	3,42	3,31	3,21	3,11	3,01	2,91	2,81	2,71	2,61	2,51	2,41	2,31	2,21	2,11	2,01	1,91	1,81	1,71	1,61	1,51	1,41	1,31	1,21	1,11	1,01	0,91			
0	3,87	3,77	3,67	3,57	3,47	3,36	3,26	3,16	3,06	2,96	2,86	2,76	2,66	2,56	2,46	2,36	2,26	2,16	2,06	1,96	1,86	1,76	1,66	1,56	1,46	1,36	1,26	1,16	1,06	0,96			
10	3,91	3,77	3,67	3,57	3,47	3,36	3,26	3,16	3,06	2,96	2,86	2,76	2,66	2,56	2,46	2,36	2,26	2,16	2,06	1,96	1,86	1,76	1,66	1,56	1,46	1,36	1,26	1,16	1,06	0,96			
20	3,93	3,82	3,67	3,57	3,47	3,38	3,26	3,16	3,06	2,96	2,86	2,76	2,66	2,56	2,46	2,36	2,26	2,16	2,06	1,96	1,86	1,76	1,66	1,56	1,46	1,36	1,26	1,16	1,06	0,96			
30	3,98	3,87	3,72	3,62	3,52	3,42	3,31	3,21	3,11	3,01	2,91	2,81	2,71	2,61	2,51	2,41	2,31	2,21	2,11	2,01	1,91	1,81	1,71	1,61	1,51	1,41	1,31	1,21	1,11	1,01	0,91		
40	4,03	3,93	3,77	3,67	3,57	3,47	3,37	3,27	3,17	3,07	2,97	2,87	2,77	2,67	2,57	2,47	2,37	2,27	2,17	2,07	1,97	1,87	1,77	1,67	1,57	1,47	1,37	1,27	1,17	1,07	0,97		
50	4,08	3,98	3,82	3,72	3,62	3,52	3,42	3,32	3,22	3,12	3,02	2,92	2,82	2,72	2,62	2,52	2,42	2,32	2,22	2,12	2,02	1,92	1,82	1,72	1,62	1,52	1,42	1,32	1,22	1,12	1,02		
100	4,33	4,18	4,08	3,93	3,77	3,67	3,57	3,47	3,37	3,27	3,17	3,07	2,97	2,87	2,77	2,67	2,57	2,47	2,37	2,27	2,17	2,07	1,97	1,87	1,77	1,67	1,57	1,47	1,37	1,27	1,17	1,07	
150	4,6	4,5	4,3	4,2	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1	4,1

Standardabweichung
kleiner als:
0,25

0,50

0,75

1,00

1,25

1,50

3.09 Dichte von luftfreiem Wasser bei 101,325 kPa als Funktion der CelsiusTemperatur – Density of water (air-free) at 101,325 kPa as a function of the Celsius temperature (F. Spieweck)

Die Werte dieser Tabelle wurden nach einer Formel von Keil, G.S. (1975): J. Chem. & Eng. Data 20, 97–105, mit den von Bettin, H.; Spieweck, F. (1990): PTB-Mitteilungen 100, 195–196, auf die ITS-90 umgerechneten Koeffizienten erstellt. Die Formel zur Berechnung von Tab. T 3.09 ist in 3.2.2.1 angegeben.

<i>t</i>	Dichte ϱ in kg/m^3										Mittelwert $\Delta\varrho/\Delta t$	$\Delta Q_{\text{luftgästigt-luftfrei}}$ $\text{kg}/(\text{m}^3\text{K})$
$^\circ\text{C}$	0,0	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9		
0	999,840	999,846	999,853	999,859	999,865	999,871	999,877	999,883	999,888	999,893	0,059	-0,005
1	999,899	999,903	999,908	999,913	999,917	999,921	999,925	999,929	999,933	999,937	0,041	-0,005
2	999,940	999,943	999,946	999,949	999,952	999,954	999,956	999,959	999,961	999,963	0,024	-0,004
3	999,964	999,966	999,967	999,968	999,969	999,970	999,971	999,971	999,972	999,972	0,008	-0,004
4	999,972	999,972	999,972	999,971	999,971	999,970	999,969	999,968	999,967	999,965	-0,008	-0,004
5	999,964	999,962	999,960	999,958	999,956	999,954	999,951	999,949	999,946	999,943	-0,024	-0,004
6	999,940	999,937	999,934	999,930	999,926	999,923	999,919	999,915	999,910	999,906	-0,039	-0,004
7	999,901	999,897	999,892	999,887	999,882	999,877	999,871	999,866	999,860	999,854	-0,053	-0,004
8	999,848	999,842	999,836	999,829	999,823	999,816	999,809	999,802	999,795	999,788	-0,068	-0,004
9	999,781	999,773	999,766	999,758	999,750	999,742	999,734	999,725	999,717	999,708	-0,081	-0,004
10	999,699	999,691	999,682	999,672	999,663	999,654	999,644	999,635	999,625	999,615	-0,095	-0,004
11	999,605	999,595	999,584	999,574	999,563	999,553	999,542	999,531	999,520	999,508	-0,108	-0,003
12	999,497	999,486	999,474	999,462	999,450	999,438	999,426	999,414	999,402	999,389	-0,121	-0,003
13	999,377	999,364	999,351	999,338	999,325	999,312	999,299	999,285	999,271	999,258	-0,133	-0,003
14	999,244	999,230	999,216	999,202	999,187	999,173	999,158	999,144	999,129	999,114	-0,145	-0,003
15	999,099	999,084	999,069	999,053	999,038	999,022	999,006	998,991	998,975	998,959	-0,157	-0,003
16	998,942	998,926	998,910	998,893	998,876	998,860	998,843	998,826	998,809	998,792	-0,168	-0,003
17	998,774	998,757	998,739	998,722	998,704	998,686	998,668	998,650	998,632	998,613	-0,180	-0,003
18	998,595	998,576	998,558	998,539	998,520	998,501	998,482	998,463	998,443	998,424	-0,190	-0,003
19	998,404	998,385	998,365	998,345	998,325	998,305	998,285	998,265	998,244	998,224	-0,201	-0,003
20	998,203	998,182	998,162	998,141	998,120	998,099	998,077	998,056	998,035	998,013	-0,212	-0,002
21	997,991	997,970	997,948	997,926	997,904	997,882	997,859	997,837	997,815	997,792	-0,222	-0,002

3.10 Isotherme Kompressibilität von Wasser – Isothermal compressibility of water (G. Klingenbergs)

Es ist $10^6 \kappa_T$ in bar⁻¹ als Funktion der CelsiusTemperatur t und des Überdrucks p_e angegeben, vgl. 3.2.2.3. Werte nach Chen, C.T. u.a. (1977): J. Chem. Phys. **66**, 2142–2144

Literaturübersicht: Sato, H. u.a. (1991): J. Phys. Chem. Ref. Data **20**, 1035–1037

t °C	p_e in bar 0	100	200	300	400	500	600	800	1000
0	50,89	49,48	48,12	46,81	45,54	44,31	43,13	40,87	38,75
10	47,81	46,56	45,36	44,21	43,09	42,01	40,98	39,01	37,17
20	45,89	44,73	43,61	42,54	41,51	40,51	39,56	37,76	36,08
25	45,25	44,11	43,01	41,96	40,96	39,99	39,06	37,31	35,68
30	44,77	43,64	42,56	41,53	40,54	39,59	38,67	36,96	35,37
40	44,24	43,11	42,04	41,01	40,03	39,09	38,19	36,51	34,97
50	44,17	43,02	41,93	40,88	39,89	38,94	38,04	36,36	34,82
60	44,50	43,30	42,16	41,08	40,06	39,08	38,16	36,44	34,89
70	45,16	43,89	42,69	41,56	40,49	39,48	38,52	36,75	35,16
80	46,14	44,78	43,51	42,30	41,17	40,10	39,09	37,25	35,60
90	47,43	45,96	44,58	43,29	42,08	40,94	39,88	37,93	36,20
100	49,02	47,41	45,92	44,52	43,21	41,99	40,85	38,77	36,94

3.11 Verschiedene Eigenschaften von Wasser und Wasserdampf bei 0,1 MPa – Some properties of water and steam at 0,1 MPa (W. Blanke)

t_{90} °C	v m ³ /kg	c_p kJ/kg K	η 10 ⁻⁶ Pas	ν 10 ⁻⁶ m ² /s	λ W/(m·K)	a 10 ⁻⁶ m ² /s	Pr	c_s m/s
0	0,00100016	4,2204	1791	1,791	0,561	0,133	13,46	1412
10	0,00100030	4,1937	1308	1,308	0,580	0,138	9,45	1454
20	0,00100180	4,1829	1003	1,005	0,599	0,143	7,01	1488
30	0,00100438	4,1791	797,7	0,8012	0,616	0,148	5,41	1512
40	0,00100785	4,1788	653,1	0,6582	0,631	0,152	4,33	1528
50	0,00101212	4,1805	547,1	0,5537	0,644	0,156	3,55	1537
60	0,00101710	4,1839	466,8	0,4748	0,654	0,159	2,99	1541
70	0,00102275	4,1890	404,5	0,4137	0,663	0,162	2,56	1541
80	0,00102903	4,1957	355,0	0,3653	0,670	0,164	2,22	1537
90	0,00103594	4,2044	315,0	0,3263	0,675	0,166	1,96	1530
99,606	0,00103416	4,2147	283,4	0,2956	0,679	0,168	1,76	1523
99,606	1,69452	2,0742	12,28	20,81	0,0251	20,5	1,015	477
100	1,69645	2,0725	12,28	20,83	0,0251	20,9	1,014	477
120	1,79366	2,0130	13,03	23,36	0,0265	23,7	0,990	486
140	1,88945	1,9859	13,80	26,07	0,0280	26,7	0,979	498
160	1,98436	1,9744	14,58	28,93	0,0297	29,8	0,970	510
180	2,07870	1,9712	15,38	31,96	0,0314	33,1	0,965	522
200	2,17263	1,9729	16,18	35,15	0,0333	36,6	0,960	533
250	2,40632	1,9886	18,22	43,84	0,0382	46,2	0,949	560
300	2,63901	2,0123	20,29	53,55	0,0434	56,9	0,940	585
350	2,87114	2,0400	22,37	64,22	0,0490	69,1	0,931	609
400	3,10292	2,0700	24,45	75,87	0,0548	82,2	0,923	632
450	3,33449	2,1017	26,52	88,42	0,0608	96,6	0,916	653
500	3,56591	2,1346	28,57	101,85	0,0670	112,0	0,910	674
550	3,79721	2,1685	30,61	116,2	0,0734	128,6	0,904	694
600	4,02841	2,2030	32,61	131,4	0,0799	146,1	0,898	714
650	4,25909	2,2380	34,60	147,4	0,0866	164,8	0,893	732
700	4,48902	2,2730	36,55	164,1	0,0934	185	0,888	750
750	4,71930	2,3082	38,48	181,7	0,100	205	0,884	768
800	4,95030	2,3432	40,37	199,9	0,107	227	0,880	785

v spez. Volumen, c_p spez. isobare Wärmekapazität, η Viskosität, ν kinematische Viskosität, λ Wärmeleitfähigkeit, $a = \lambda/c_p Q$ Temperaturleitfähigkeit, $Pr = \nu/a = \eta c_p/\lambda$ Prandtl-Zahl, c_s Schallgeschwindigkeit

v, c_p : Saul, A.; Wagner, W. (1989): A Fundamental Equation for Water Covering the Range from the Melting Line to 1273 K at Pressures up to 25 000 Mpa. J. Phys. Chem. Ref. Data **18**, Nr. 4, 1537–1564

Ausführliche Tafeln: Grigull, U. (Hrsg.) (1983): Properties of Water and Steam in SI-Units. 3rd. print., Berlin, Heidelberg, New York: Springer; München: Oldenbourg. – Elsner, N.; Fischer, S.; Klinger, J. (1982): Thermophysikalische Stoffeigenschaften von Wasser. Leipzig: VEB Dt. Verlag f. Grundstoffind.

3.12 Eigenschaften von Wasser und Wasserdampf im Sättigungszustand – Properties of water and steam in the state of saturation (W. Blanke)

t_{90} °C	p_s MPa	ϱ' kg/dm ³	ϱ'' kg/m ³	h' kJ/kg	h'' kJ/kg	Δh_v kJ/kg	η' μPa·s	η'' μPa·s	λ' mW/ m·K	λ'' mW/ m·K	σ mN/m
0,01	0,000612	0,9998	0,00485	0,00061	2500,5	2500,5	1791	9,22	561	17,1	75,65
10	0,001228	0,9997	0,00941	42,021	2519,3	2477,3	1308	9,46	580	17,6	74,22
20	0,002339	0,9982	0,01731	83,913	2537,7	2453,8	1003	9,73	598	18,2	72,74
30	0,004247	0,9956	0,03041	125,734	2555,7	2430,0	797,7	10,01	616	18,9	71,20
40	0,007385	0,9922	0,05124	167,534	2573,6	2406,1	653,1	10,31	631	19,6	69,90
50	0,012352	0,9880	0,08315	209,344	2591,3	2382,0	547,1	10,62	644	20,4	67,95
60	0,019947	0,9832	0,1304	251,183	2608,9	2357,7	466,8	10,94	654	21,2	66,24
70	0,03120	0,9777	0,1984	293,066	2626,2	2333,1	404,4	11,26	663	22,2	64,49
80	0,04742	0,9718	0,2937	335,012	2643,1	2308,1	355,0	11,60	670	23,0	62,68
90	0,07018	0,9653	0,4239	377,038	2659,7	2282,6	315,0	11,93	675	24,0	60,82
100	0,10142	0,9583	0,5981	419,163	2675,8	2256,6	282,2	12,28	679	25,1	58,92
110	0,14338	0,9509	0,8268	461,409	2691,3	2229,9	254,9	12,62	681	26,2	56,97
120	0,19867	0,9431	1,1219	503,802	2706,1	2202,3	232,1	12,97	683	27,5	54,97
130	0,27028	0,9348	1,4968	546,368	2720,3	2173,9	212,7	13,32	683	28,8	52,94
140	0,3615	0,9261	1,9666	589,139	2733,6	2144,5	196,1	13,67	683	30,1	50,86
150	0,4762	0,9170	2,5479	632,147	2746,0	2113,9	181,9	14,02	682	31,6	48,75
160	0,6182	0,9075	3,2595	675,430	2757,5	2082,1	169,5	14,37	680	33,1	46,60
170	0,7922	0,8975	4,1221	719,028	2767,9	2048,9	158,8	14,72	677	34,7	44,41
180	1,0028	0,8870	5,1588	762,984	2777,2	2014,2	149,3	15,07	673	36,4	42,20
190	1,2552	0,8761	6,3954	807,349	2785,2	1977,9	141,0	15,42	669	38,2	39,95
200	1,5549	0,8647	7,8610	852,17	2792,0	1939,8	133,6	15,78	663	40,1	37,7
210	1,9077	0,8527	9,5884	897,52	2797,2	1899,7	126,9	16,13	657	42,1	35,4
220	2,3196	0,8403	11,615	943,46	2800,9	1857,4	121,0	16,49	650	44,2	33,1
230	2,7971	0,8272	13,985	990,06	2802,8	1812,8	115,5	16,85	642	46,2	30,8
240	3,3470	0,8134	16,748	1037,41	2802,9	1765,5	110,5	17,22	632	48,7	28,4
250	3,9762	0,7990	19,966	1085,61	2800,9	1715,2	105,8	17,59	621	51,3	26,1
260	4,6923	0,7837	23,711	1134,79	2796,5	1661,7	101,5	17,98	610	54,0	23,7
270	5,5030	0,7676	28,072	1185,09	2789,6	1604,5	97,4	18,38	596	57,1	21,4
280	6,4166	0,7504	33,164	1236,69	2779,7	1543,0	93,4	18,80	581	60,6	19,0
290	7,4418	0,7321	39,132	1289,82	2766,4	1476,6	89,6	19,25	565	64,7	16,7
300	8,5879	0,7123	46,171	1344,77	2749,3	1404,6	85,8	19,7	548	69,6	14,4
310	9,8650	0,6909	54,546	1401,96	2727,6	1325,6	82,1	20,3	529	77,2	11,7
320	11,284	0,6673	64,643	1461,96	2700,3	1238,3	78,3	20,9	509	83,8	9,88
330	12,858	0,6409	77,049	1525,65	2665,9	1140,2	74,4	21,6	489	94,7	7,71
340	14,601	0,6106	92,741	1594,43	2621,9	1027,5	70,2	22,5	466	110	5,64
350	16,529	0,574	113,56	1670,96	2564,0	893,0	65,7	23,7	445	134	3,68
360	18,666	0,528	143,88	1761,37	2481,6	720,2	60,2	25,5	422	179	1,89
370	21,044	0,451	201,91	1890,85	2333,6	442,8	51,4	29,4	424	347	0,40
373,946	22,064	0,322	322,0	2086,6	2086,6	0	40,6	40,6	950	950	0,00

p_s Dampfdruck (Sättigungsdruck), ϱ Dichte, h Enthalpie, η Viskosität, λ Wärmeleitfähigkeit, σ Oberflächenspannung. Die Größen des siedenden Wassers sind durch einen Strich ('), die des gesättigten Dampfes durch zwei Striche (") gekennzeichnet.

p_s , ϱ , h , Δh_v : Wagner, W.; Prüß, A. (1993): International Equations for the Saturation Properties of Ordinary Water Substance. Revised according to the New International Temperature Scale of 1990. J. Phys. Chem. Ref. Data 22, Nr. 3, 783–787

Ausführliche Tafeln: Vgl. Bemerkungen zu Tab. T 3.11.

3.13 Dampfdruck und Dichte des gesättigten Wasserdampfes zwischen -35°C und 50°C – Vapour pressure and density of saturated steam between -35°C and 50°C
(W. Scheibe)

t $^{\circ}\text{C}$	e_i mbar	ϱ_{vi} g/m ³	e_w mbar	ϱ_{vw} g/m ³	t $^{\circ}\text{C}$	e_i mbar	ϱ_{vi} g/m ³	e_w mbar	ϱ_{vw} g/m ³
-35	0,22	0,20	0,31	0,29	-13	1,99	1,65	2,25	1,88
-30	0,38	0,34	0,51	0,45	-12	2,17	1,80	2,44	2,03
-25	0,63	0,55	0,81	0,70	-11	2,38	1,96	2,64	2,19
-24	0,70	0,61	0,88	0,77	-10	2,60	2,14	2,86	2,36
-23	0,77	0,67	0,97	0,84	-9	2,84	2,33	3,10	2,54
-22	0,85	0,73	1,05	0,91	-8	3,10	2,53	3,35	2,74
-21	0,94	0,81	1,15	0,99	-7	3,38	2,75	3,62	2,95
-20	1,03	0,88	1,25	1,07	-6	3,69	2,99	3,91	3,17
-19	1,14	0,97	1,37	1,17	-5	4,01	3,25	4,21	3,41
-18	1,25	1,06	1,49	1,27	-4	4,37	3,52	4,54	3,66
-17	1,37	1,16	1,62	1,37	-3	4,76	3,82	4,90	3,93
-16	1,51	1,27	1,76	1,48	-2	5,17	4,14	5,28	4,22
-15	1,65	1,39	1,91	1,60	-1	5,62	4,48	5,68	4,52
-14	1,81	1,52	2,08	1,74					
t $^{\circ}\text{C}$	e_w mbar	ϱ_{vw} g/m ³	t $^{\circ}\text{C}$	e_w mbar	ϱ_{vw} g/m ³	t $^{\circ}\text{C}$	e_w mbar	ϱ_{vw} g/m ³	
0	6,11	4,85	17	19,38	14,47	34	53,23	37,59	
1	6,57	5,19	18	20,64	15,36	35	56,26	39,61	
2	7,06	5,56	19	21,98	16,30	36	59,45	41,72	
3	7,58	5,94	20	23,39	17,29	37	62,79	43,93	
4	8,13	6,36	21	24,87	18,33	38	66,30	46,24	
5	8,72	6,80	22	26,44	19,42	39	69,97	48,65	
6	9,35	7,26	23	28,10	20,57	40	73,81	51,16	
7	10,02	7,75	24	29,85	21,77	41	77,84	53,79	
8	10,73	8,27	25	31,69	23,04	42	82,05	56,52	
9	11,48	8,82	26	33,63	24,37	43	86,46	59,38	
10	12,28	9,40	27	35,67	25,76	44	91,08	62,36	
11	13,13	10,01	28	37,82	27,23	45	95,90	65,46	
12	14,03	10,66	29	40,08	28,76	46	100,94	68,69	
13	14,98	11,34	30	42,45	30,37	47	106,21	72,06	
14	15,99	12,06	31	44,95	32,05	48	111,71	75,57	
15	17,05	12,82	32	47,58	33,82	49	117,45	79,22	
16	18,18	13,63	33	50,33	35,66	50	123,45	83,02	

t CelsiusTemperatur, e_i Dampfdruck (Sättigungsdruck) über Eis, e_w Dampfdruck (Sättigungsdruck) über Wasser, ϱ_{vi} und ϱ_{vw} Dichte des gesättigten Wasserdampfes über Eis bzw. Wasser

0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001
1,001	2,001	3,001	4,001	5,001	6,001	7,001	8,001	9,001	10,001
2,001	4,001	6,001	8,001	10,001	12,001	14,001	16,001	18,001	20,001
3,001	6,001	9,001	12,001	15,001	18,001	21,001	24,001	27,001	30,001
4,001	8,001	12,001	16,001	20,001	24,001	28,001	32,001	36,001	40,001

0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001
1,001	2,001	3,001	4,001	5,001	6,001	7,001	8,001	9,001	10,001
2,001	4,001	6,001	8,001	10,001	12,001	14,001	16,001	18,001	20,001
3,001	6,001	9,001	12,001	15,001	18,001	21,001	24,001	27,001	30,001
4,001	8,001	12,001	16,001	20,001	24,001	28,001	32,001	36,001	40,001

CelsiusTemperatur, e_i Dampfdruck (Sättigungsdruck) über Eis, e_w Dampfdruck (Sättigungsdruck) über Wasser, ϱ_{vi} und ϱ_{vw} Dichte des gesättigten Wasserdampfes über Eis bzw. Wasser

$$\varrho_{vw} = 1,1887 \text{ kg/m}^3 + 0,30 \cdot (-10,47 \cdot 10^{-6} \text{ kg/m}^3) \cdot (t + 0,0001 \cdot (0,95 - 0,04)) = 1,1836 \text{ kg/m}^3 \text{ bei } t = 35^{\circ}\text{C}$$

3.14a Siedetemperatur des Wassers in °C zwischen 86 und 110 kPa – Boiling temperature of water in °C for pressures between 86 and 110 kPa (W. Blanke)

Temperaturen in der Internationalen Temperaturskala von 1990 (ITS-90)

p kPa	0,0	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9
86	95,444	95,475	95,507	95,539	95,570	95,602	95,633	95,665	95,696	95,728
87	95,759	95,790	95,822	95,853	95,884	95,915	95,947	95,978	96,009	96,040
88	96,071	96,102	96,133	96,164	96,195	96,226	96,257	96,288	96,319	96,350
89	96,381	96,411	96,442	96,473	96,503	96,534	96,565	96,595	96,626	96,657
90	96,687	96,718	96,748	96,778	96,809	96,839	96,870	96,900	96,930	96,960
91	96,991	97,021	97,051	97,081	97,111	97,141	97,172	97,202	97,232	97,262
92	97,292	97,322	97,351	97,381	97,411	97,441	97,471	97,501	97,530	97,560
93	97,590	97,619	97,649	97,679	97,708	97,738	97,767	97,797	97,826	97,856
94	97,885	97,915	97,944	97,974	98,003	98,032	98,061	98,091	98,120	98,149
95	98,178	98,207	98,237	98,266	98,295	98,324	98,353	98,382	98,411	98,440
96	98,469	98,498	98,527	98,555	98,584	98,613	98,642	98,671	98,699	98,728
97	98,757	98,785	98,814	98,843	98,871	98,900	98,928	98,957	98,985	99,014
98	99,042	99,071	99,099	99,127	99,156	99,184	99,212	99,241	99,269	99,297
99	99,325	99,353	99,382	99,410	99,438	99,466	99,494	99,522	99,550	99,578
100	99,606	99,634	99,662	99,690	99,718	99,745	99,773	99,801	99,829	99,857
101	99,884	99,912	99,940	99,967	99,995	100,023	100,050	100,078	100,105	100,133
102	100,160	100,188	100,215	100,243	100,270	100,298	100,325	100,352	100,380	100,407
103	100,434	100,462	100,489	100,516	100,543	100,570	100,598	100,625	100,652	100,679
104	100,706	100,733	100,760	100,787	100,814	100,841	100,868	100,895	100,922	100,949
105	100,976	101,002	101,029	101,056	101,083	101,110	101,136	101,163	101,190	101,216
106	101,243	101,270	101,296	101,323	101,349	101,376	101,402	101,429	101,455	101,482
107	101,508	101,535	101,561	101,588	101,614	101,640	101,667	101,693	101,719	101,745
108	101,772	101,798	101,824	101,850	101,876	101,903	101,929	101,955	101,981	102,007
109	102,033	102,059	102,085	102,111	102,137	102,163	102,189	102,215	102,241	102,266
110	102,292	102,318	102,344	102,370	102,395	102,421	102,447	102,473	102,498	102,524

3.14b Dampfdruck des Wassers in kPa für Temperaturen zwischen 90 und 104 °C – Vapour pressure of water in kPa for temperatures between 90 and 104 °C (W. Blanke)

t ₉₀ °C	0,0	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9
90	70,18	70,45	70,72	70,99	71,26	71,53	71,80	72,07	72,34	72,62
91	72,89	73,17	73,44	73,72	74,00	74,28	74,56	74,84	75,12	75,40
92	75,69	75,97	76,25	76,54	76,83	77,12	77,40	77,69	77,98	78,28
93	78,57	78,86	79,16	79,45	79,75	80,04	80,34	80,64	80,94	81,24
94	81,54	81,84	82,15	82,45	82,76	83,06	83,37	83,68	83,99	84,30
95	84,61	84,92	85,23	85,55	85,86	86,18	86,49	86,81	87,13	87,45
96	87,77	88,09	88,42	88,74	89,06	89,39	89,72	90,04	90,37	90,70
97	91,03	91,36	91,69	92,03	92,36	92,70	93,03	93,37	93,71	94,05
98	94,39	94,73	95,07	95,42	95,76	96,11	96,45	96,80	97,15	97,50
99	97,85	98,20	98,56	98,91	99,27	99,62	99,98	100,34	100,70	101,06
100	101,42	101,78	102,14	102,51	102,87	103,24	103,61	103,98	104,35	104,72
101	105,09	105,46	105,84	106,21	106,59	106,97	107,35	107,73	108,11	108,49
102	108,87	109,26	109,64	110,03	110,42	110,81	111,20	111,59	111,98	112,37
103	112,77	113,16	113,56	113,96	114,36	114,76	115,16	115,56	115,97	116,37
104	116,78	117,18	117,59	118,00	118,41	118,82	119,24	119,65	120,07	120,48

Quelle: Wagner, W.; Prüß, A. (1993): International Equations for the Saturation Properties of Ordinary Water Substance. Revised according to the New International Temperature Scale of 1990. – J. Phys. Chem. Ref. Data **22**, Nr. 3, 783–787

3.15 Spezifische Wärmekapazität c_p des Wassers in kJ/(kg K) bei 0,1 MPa – Specific heat c_p of water in kJ/(kg K) at 0,1 MPa (W. Blanke)

t_{90} °C	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	4,2204	4,2165	4,2130	4,2098	4,2068	4,2041	4,2016	4,1994	4,1973	4,1954
10	4,1937	4,1921	4,1907	4,1893	4,1881	4,1870	4,1860	4,1851	4,1843	4,1836
20	4,1829	4,1823	4,1818	4,1813	4,1808	4,1804	4,1801	4,1798	4,1795	4,1793
30	4,1791	4,1790	4,1788	4,1787	4,1786	4,1786	4,1786	4,1787	4,1787	4,1787
40	4,1788	4,1789	4,1790	4,1791	4,1793	4,1794	4,1796	4,1798	4,1800	4,1803
50	4,1805	4,1808	4,1811	4,1814	4,1817	4,1820	4,1824	4,1827	4,1831	4,1835
60	4,1839	4,1843	4,1848	4,1853	4,1857	4,1862	4,1867	4,1873	4,1878	4,1884
70	4,1890	4,1895	4,1902	4,1908	4,1914	4,1921	4,1928	4,1935	4,1942	4,1950
80	4,1957	4,1965	4,1973	4,1981	4,1989	4,1998	4,2007	4,2016	4,2025	4,2034
90	4,2044	4,2054	4,2064	4,2074	4,2084	4,2095	4,2106	4,2117	4,2128	4,2140
99,606	4,2147									

Quelle: Saul, A.; Wagner, W. (1989): A Fundamental Equation for Water Covering the Range from the Melting Line to 1273 K at Pressures up to 25 000 MPa. J. Phys. Chem. Ref. Data **18**, Nr. 4, 1537–1564.

3.16 Dichte der trockenen und feuchten Luft – Density of dry and humid air (M. Kochsiek)

Nach der vom Comité International des Poids et Mesures empfohlenen Formel (Formel für die Bestimmung feuchter Luft, PTB-Mitt. **89** (1979) 271–280 sowie Metrologia **29** (1992) 67–70) ergibt sich für die Dichte feuchter Luft die Zahlenwertgleichung

$$\varrho = [3,48349 + 0,0144(x_{\text{CO}_2} - 0,04)] \cdot 10^{-3} \frac{p}{ZT} (1 - 0,378x_v)$$

mit ϱ Dichte feuchter Luft in kg/m³, p Luftdruck in Pa, T Lufttemperatur in K, x_{CO_2} Volumengehalt an CO₂ in %, x_v Molanteil des Wasserdampfes, Z Realgasfaktor ($Z = 0,9996$ bis $0,9997$ im Temperatur- und Druckbereich der folgenden Tabelle).

Diese Gleichung lässt sich auch in der Form

$$\varrho = (\varrho_{\text{tr}} + \varphi A)[1 + 0,0041(x_{\text{CO}_2} - 0,04)]$$

schreiben. Hierin bedeuten ϱ_{tr} die Dichte der trockenen Referenzluft ($x_v = 0$, $x_{\text{CO}_2} = 0,04\%$) in kg/m³, φ die relative Luftfeuchte (als Dezimalbruch geschrieben), A den von der Temperatur abhängigen Feuchtekorrekturfaktor in kg/m³.

Die Zusammensetzung der trockenen Referenzluft ist in der folgenden Tabelle gegeben:

Gas	N ₂	O ₂	Ar	CO ₂	Ne	He	CH ₄	Kr	H ₂	N ₂ O	CO
Volumen-gehalt in %	78,10	20,94	0,92	0,04	0,0018	0,0005	0,0002	0,0001	5 · 10 ⁻⁵	3 · 10 ⁻⁵	2 · 10 ⁻⁵

Die Dichte ϱ_{tr} der trockenen Referenzluft und der Feuchtekorrekturfaktor A können der unten stehenden Tabelle entnommen werden.

Beispiel: $t = 20^\circ\text{C}$, $p = 1000$ mbar, $\varphi = 0,50$ (50% rel. Luftfeuchte), $x_{\text{CO}_2} = 0,06\%$.

$$\varrho = [1,1887 \text{ kg m}^{-3} + 0,50 (-10,47 \cdot 10^3 \text{ kg m}^{-3}) \cdot [1 + 0,0041 (0,06 - 0,04)]] = 1,1836 \text{ kg m}^{-3}.$$

Fortsetzung T 3.16

t in °C	Dichte der trockenen Luft ϱ_{tr} in kg m^{-3} bei folgenden Drücken in mbar											Feuchte-Korrekturfaktor A in kg m^{-3}	
	930	940	950	960	970	980	990	1000	1010	1020	1030	1040	
15	1,1247	1,1368	1,1489	1,1610	1,1731	1,1852	1,1973	1,2094	1,2215	1,2336	1,2457	1,2578	$-7,77 \cdot 10^{-3}$
16	1,1208	1,1329	1,1450	1,1570	1,1691	1,1811	1,1932	1,2052	1,2173	1,2294	1,2414	1,2535	$-8,25 \cdot 10^{-3}$
17	1,1170	1,1290	1,1410	1,1530	1,1650	1,1770	1,1891	1,2011	1,2131	1,2251	1,2371	1,2491	$-8,77 \cdot 10^{-3}$
18	1,1131	1,1251	1,1371	1,1490	1,1610	1,1730	1,1850	1,1969	1,2089	1,2209	1,2329	1,2448	$-9,30 \cdot 10^{-3}$
19	1,1093	1,1121	1,1332	1,1451	1,1570	1,1690	1,1809	1,1928	1,2048	1,2167	1,2286	1,2406	$-9,87 \cdot 10^{-3}$
20	1,1055	1,1174	1,1293	1,1412	1,1531	1,1650	1,1769	1,1887	1,2006	1,2125	1,2244	1,2363	$-10,47 \cdot 10^{-3}$
21	1,1017	1,1136	1,1254	1,1373	1,1491	1,1610	1,1728	1,1847	1,1965	1,2084	1,2202	1,2321	$-11,09 \cdot 10^{-3}$
22	1,0980	1,1098	1,1216	1,1334	1,1452	1,1570	1,1689	1,1807	1,1925	1,2043	1,2161	1,2279	$-11,75 \cdot 10^{-3}$
23	1,0943	1,1061	1,1178	1,1296	1,1414	1,1531	1,1649	1,1767	1,1884	1,2002	1,2120	1,2238	$-12,45 \cdot 10^{-3}$
24	1,0906	1,1023	1,1140	1,1258	1,1375	1,1492	1,1610	1,1727	1,1844	1,1962	1,2079	1,2196	$-13,18 \cdot 10^{-3}$
25	1,0869	1,0986	1,1103	1,1220	1,1337	1,1454	1,1571	1,1688	1,1805	1,1921	1,2038	1,2155	$-13,94 \cdot 10^{-3}$

3.17 Verschiedene Eigenschaften trockener Luft bei 0,1 MPa – Some properties of dry air at 0,1 MPa (W. Blanke)

t_{90} °C	ϱ kg/m^3	c_p kJ/kg K	λ mW/K m	a $10^{-6}\text{m}^2/\text{s}$	η $\mu\text{Pa s}$	ν $10^{-6}\text{m}^2/\text{s}$	Pr
-100	2,0190	1,011	16,4	8,04	11,8	5,85	0,73
-80	1,8077	1,009	18,2	9,96	12,9	7,14	0,72
-60	1,6367	1,007	19,8	12,0	14,1	8,62	0,72
-40	1,4954	1,006	21,5	14,3	15,2	10,17	0,71
-20	1,3766	1,006	23,0	16,6	16,1	11,7	0,71
0	1,2754	1,006	24,5	19,1	17,0	13,3	0,70
20	1,1881	1,007	26,0	21,7	18,1	15,2	0,70
40	1,1119	1,008	27,5	24,5	19,0	17,1	0,70
60	1,0452	1,009	28,9	27,5	20,0	19,1	0,70
80	0,9858	1,010	30,4	30,5	20,9	21,2	0,69
100	0,9328	1,012	31,9	33,8	21,8	23,4	0,69
150	0,8226	1,018	35,4	42,3	23,8	28,9	0,68
200	0,7356	1,026	38,9	51,5	25,8	35,1	0,68
250	0,6653	1,035	42,4	61,6	27,6	41,5	0,67
300	0,6072	1,046	45,9	72,3	29,3	48,3	0,67
350	0,5585	1,057	49,3	83,5	31,0	55,5	0,67
400	0,5170	1,069	52,6	95,2	32,6	63,1	0,66
450	0,4813	1,081	55,6	106,9	33,1	70,8	0,66
500	0,4502	1,093	58,5	118,9	35,6	79,1	0,67

t_{90} CelsiusTemperatur, ϱ Dichte, c_p isobare spez. Wärmekapazität, λ Wärmeleitfähigkeit, $a = \lambda/c_p\varrho$ Temperaturleitfähigkeit, η Viskosität, $\nu = \eta/\varrho$ kinematische Viskosität, $Pr = \nu/a$ Prandtl-Zahl

Literatur: Baehr, H.D.; Schwier, K. (1961): Die thermodynamischen Eigenschaften der Luft. Berlin, Göttingen, Heidelberg: Springer; Carroll, D.L.; Lo, H.Y.; Stiel, L.I. (1968): Thermal conductivity of gaseous air at moderate and high pressures. J. Chem. Engng. Data 13, 53–57; Lo, H.Y.; Carroll, D.L.; Stiel, L.I. (1966): Viscosity of gaseous air at moderate and high pressures. J. Chem. Engng. Data 11, 540–544

3.18 Relative Luftfeuchte über gesättigten wässrigen Salzlösungen – *Relative humidity of air over saturated salt-water solutions* (W. Scheibe)

Salz	<i>t</i> in °C	5	15	20	30	40	Salz	<i>t</i> in °C	5	15	20	30	40
LiBr	7	7	7	6	6	6	KI	73	71	70	68	66	
ZnBr ₂	9	8	8	8	8	8	SrCl ₂ · 6H ₂ O	77	74	73	69	—	
KOH	14	11	9	7	6	6	NaCl	76	76	75	75	75	
LiCl	—	13	12	12	11	—	(NH ₄) ₂ SO ₄	82	82	81	81	80	
CH ₃ COOK	—	23	23	22	—	—	KBr	85	83	82	80	79	
MgCl ₂	34	33	33	32	32	32	KCl	88	86	85	84	82	
K ₂ CO ₃	43	43	43	43	—	—	KNO ₃	96	95	95	92	89	
Mg(NO ₃) ₂	59	57	54	51	48	—	K ₂ SO ₄	98	98	98	97	96	
NaBr · 2H ₂ O	64	61	60	56	53	—	—	—	—	—	—	—	

Werte der relativen Luftfeuchte in Prozent.

Literatur: Greenspan (1977): J. Res. NBS 81 A, 89–96

3.19a Längenausdehnungskoeffizient einiger Stoffe – *Thermal coefficient of linear expansion for various substances* (W. Gorski)

Mittlerer Längenausdehnungskoeffizient $\bar{\alpha}$ (t_1, t_2) zwischen den Temperaturen t_1 und t_2 , ohne Temperaturangaben
Längenausdehnungskoeffizient α (20°C).

Genauere Angaben bei wichtigen Gebrauchsstoffen in Tab. T 3.19b. ||, ⊥: parallel bzw. senkrecht zur *c*-Achse bei Kristallen.

Stoff		t_1 °C	t_2 °C	$10^6 \bar{\alpha} (t_1, t_2)$ K ⁻¹	
<i>Elemente:</i>					
Antimon		0	20	16, 2	⊥ 8, 2
Arsen (je nach Achsenwinkel)		30	75	4	bis 28, 4
Barium		0	300	18	
Beryllium		0	20	11, 7	⊥ 8, 6
Bismut		20	240	16, 2	⊥ 12
Bor		20	750	8, 3	
Cadmium		20	100	56	⊥ 21, 5
Caesium		0	26	95	
Calcium		0	300	22	
Chrom		0	100	6, 6	
Cobalt		20	100	12, 5	
Europium		0	100	36, 4	
Indium		0	100	30, 3	
Iod		-190	17	84	
Kalium		0	95	83	
Kohlenstoff (Diamant)		40	50	1, 3	
Lanthan		0	100	12, 5	⊥ 1, 3
Lithium		0	95	56	
Magnesium		20	100	27, 5	⊥ 26, 1
Mangan		0	100	22, 8	
Molybdän		0	500	5, 5	
Natrium		0	95	71	
Neodym		20	100	214	
Niob		20	100	5, 9	
Osmium		—	—	6, 6	

Fortsetzung T 3.19a

Stoff	t_1 °C	t_2 °C	$10^6 \bar{\alpha} (t_1, t_2)$ K $^{-1}$	
Phosphor, weiß	0	40	125	
Rhenium	17	1920	12, 45	± 4, 65
Rubidium	0	38	90	
Ruthenium	50	50	8, 8	± 5, 9
Schwefel, rh. Achsen a, b, c	18	18	67; 78; 20	
Selen	0	100	66	
Tantal	20	100	7, 7	
Tellur			-1, 6	± 27
Thallium	0	20	33, 7	
Thorium	0	100	11, 2	
Uran	0	100	15, 9	
Zinn	15	50	32	± 17
Zirconium	40	40	4, 5	± 2, 5
<i>Gläser s. Tab. T 3.05</i>				
<i>Keramische Kunststoffe:</i>				
Email	20	400	4	bis 12
Magnesia, gesintert			8	bis 10
Marquardsche Masse	20	100	4	
Nernstmasse	18	2000	10, 5	
Porzellan	0	100	3	bis 4
Pythagorasmasse	20	1000	3, 5	
Schamottestein			5	
Thoriumoxid, gesintert	0	1600	7	bis 9, 5
Wolframcarbid	20	60	4, 5	
Ziegelstein			8	bis 10
Zirkonoxid, stabilisiert	20	100	6	
<i>Metallegierungen:</i>				
Bronze	-190	115	17, 5	
Duraluminium	0	100	23	
Elektron	0	100	26	
Flußstahl	0	100	11	
Grauguß	-190	15	8, 7	
Messing	-190	115	16, 65	
<i>Naturstoffe:</i>				
Asphalt			170	bis 230
Andesit	20	100	5	bis 9
Basalt	20	100	4, 4	bis 6, 4
Baumwolle			80	
Bernstein			56	
Eis			37	
Diabas	20	100	4, 4	bis 6, 4
Feldspat: Albit a, ± 010	20	1000	15, 6	6, 2
Feldspat: Anorthit je n. Richt.	20	1000	6, 1	bis 3
Fette			≈ 100	
Gabbro	20	100	4, 4	bis 6, 4
Gips ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)	12	25	25	
Glimmer	20	100	9	bis 15
Granit	20	100	5	bis 11

Fortsetzung T 3.19a

Stoff		t_1 °C	t_2 °C	$10^6 \bar{\alpha} (t_1, t_2)$ K $^{-1}$		
Holz, Wachstumsrichtung				2	bis	11
Holz, \perp Wachstumsrichtung				26	bis	73
Kaliumchlorid				33		
Kaliumnitrat				78		
Kalkstein		20	100	4	bis	12
Kalkspat		20	100	-0, 42	\perp	18, 9
Kaolin				5		
Kautschuk				140	bis	200
Kolophonium				85		
Marmor		20	100	5	bis	9
Naphthalin				94		
Natriumchlorid		0	100	41		
Phenol				290		
Quarzit		20	100	11		
Rohrzucker				82		
Salpeter (KNO_3)				70		
Sandstein		20	100	8	bis	12
Schiefer		20	100	8	bis	10
Speckstein				9	bis	10
Stearinsäure				70		
Ton, 10% Feuchte				6		
<i>Organische Kunststoffe: ¹⁾</i>						
Acrylnitril-Butadien-Styrol	ABS ²⁾			60	bis	80
Bakelit		20	100	30		
Buna		20	120	120	bis	185
Celluloid	C			100		
Celluloseacetat	CA			120		
Celluloseacetobutyrat	CAB			120		
Cellulosepropionat	CP			110	bis	130
Epoxyd	EP			15	bis	30
Ethylen-Vinylacetat	EVA			180	bis	220
Harnstoff-Formaldehyd	UF			50	bis	60
Hartgewebe				20	bis	40
Hartgummi		20	60	80		
Hartpapier		20	50	20	bis	40
Melamin-Formaldehyd	MF			50	bis	60
Perbunan		20	150	130		
Phenol-Formaldehyd	PF	20	50	15	bis	35
Poly-11-aminoundecamid	PA11			110		
Poly-4-methyl-penten-1	PMP			120		
Polyacrylphthalat	PDAP			10	bis	35
Polyamid	PA	20	50	70	bis	100
Polyamidimid ³⁾	PAI			9	bis	13
Polybutylen	PB			150		
Polybutylenterephthalat	PBTP			75		
Polycaprolactam	PA6			80		
Polycarbonat	PC			70		
Polychlortrifluorethylen	PCTFE			60		
Polyester, gesättigt	SP			70		

Fortsetzung T 3.19a

Stoff		t_1 °C	t_2 °C	$10^6 \bar{\alpha} (t_1, t_2)$ K^{-1}	
Polyester, ungesättigt	UP			20	bis 40
Polyetheramid	PEA			176	bis 230
Polyetheretherketon	PEEK			40	bis 50
Polyetherimid ³⁾	PEI			14	bis 62
Polyethersulfon	PES			20	bis 50
Polyethylen	PE			220	bis 250
Polyethylenterephthalat	PETP			40	
Polyhexamethylenadipinamid	PA66			80	
Polyimid	PI	0	40	40	bis 60
Polyisobutylene	PIB			120	
Polylaurinlactam	PA12			130	
Polymethacrylimid ³⁾	PMI			12	bis 65
Polymethylmethacrylat	PMMA	-10	30	70	bis 80
Polyolefin	PO	20	50	120	bis 250
Polyoxymethylen	POM	20	100	90	
Polyphenylenoxid	PPO			60	
Polyphenylensulfid	PPS			55	
Polypropylen	PP	20	90	100	bis 200
Polystyrol	PS			70	bis 80
Polysulfon	PSU			55	
Polytetrafluorethylen ⁴⁾	PTFE			20	bis 250
Polyurethan	PUR			10	bis 250
Polyvinylchlorid	PVC	20	50	70	bis 80
Silicon	SI			20	bis 50
Styrol-Acrylnitril	SAN			80	
Styrol-Butadien	SB			70	bis 120

¹⁾ Zusätze von Mineralien verkleinern α ; noch stärker wird α verkleinert durch Textilien aus Glas-, Kohle- oder Synthesefasern. Die Materialdichte hat oft großen Einfluss.

²⁾ Kurzzeichen für Kunststoffe.

³⁾ Mit Zusätzen ist α von Metallen erreichbar.

⁴⁾ Stark temperaturabhängig, zwei steile Maxima nahe Raumtemperatur.

3.19b Temperaturabhängigkeit der relativen Längenänderung $\Delta l/l$ bei festen Stoffen – Temperature dependence of the relative expansion $\Delta l/l$ of solids (W. Gorski)

$$\Delta l/l = a \cdot t + b \cdot t^2 + c \cdot t^3 + d \cdot t^4 + e \cdot t^5; a \dots e \text{ Koeffizienten; } t \text{ Temperatur in } ^\circ\text{C}$$

Stoff	Werkstoff-Nr. n. DIN 17007 (od. Bem.)	Temperatur- bereich von $^\circ\text{C}$	$10^6 a$	$10^9 b$	$10^{12} c$	$10^{15} d$	$10^{18} e$	$^\circ\text{C}^{-5}$	Stand.- abweich. für $\Delta l/l$ 10^6 s
Aluminium	3.0400	-250	600	22,69	19,51	-39,52	38,71		81
Al-Legierung	3.2583	20	400	19,3	9,88	-4,27			12
Baustahl	1.01...	-250	700	11,26	10,94	-17,49	13,75		38
Blei	-	-200	150	28,3	12,0	-13,3	75		-
Bronze	2.1080	0	500	17,04	4,34				-
Duraluminium	3.1645	0	300	19,0	31,6				110
Duran	(8330)	20	300	3,494	-0,557				0,9
Edelstahl 18CrNi8	1.5920	0	600	15,83	6,645	-2,741			30
Eisen	-	-190	700	11,06	8,867	-5,815	10,15		18
Germanium (99,9999 %)	0	900	5,019	1,23	5,42	-4,00			-
Gold	-	-250	900	14,13	5,789	-11,69	9,234		38
Invar	1.3912	0	900	-1,615	27,54	-11,42			75
Iridium	-	-200	1000	6,35	1,528				55
Kieselglas, rein	-	-250	70	0,3922	2,526				0,12
Kieselglas, rein (getemp. s.	0	700	0,4502	1,066	-3,139	3,533	-1,52		1,8
Kieselglas, rein Kap. 3.2.1.1)	700	1080	0,544	0,4116	-1,037	0,556			2
Konstantan	2.0842	-250	500	13,16	12,32	-10,58			49
Kupfer	-	-250	600	15,95	9,879	-21,64	20,9		56
Manganin	2.1362	0	800	17,84	1,717	2,818			31
Neusilber	2.0730	-273	100	19,24	-1,938	-96,68			23

Fortsetzung T 3.19b

Stoff	Werkstoff-Nr. n. DIN 17007 (od. Bem.)	Temperaturbereich von bis °C	$10^6 a$ °C ⁻¹	$10^9 b$ °C ⁻²	$10^{12} c$ °C ⁻³	$10^{15} d$ °C ⁻⁴	$10^{18} e$ °C ⁻⁵	Stand.- abweich. für $\Delta l/l$ $10^6 s$
Nickel	-	-200 1000	12,06	6,902	-2,31			78
Palladium	-	-200 1000	11,04	3,847	-1,086			42
Platin	-	-200 1000	8,684	1,493				29
α -Quarz	(\parallel c-Achse)	-200 573	7,751	8,257	-27,211			73
β -Quarz	(\parallel c-Achse)	573 1000	42,05	53,9	20,6			50
α -Quarz	(\perp c-Achse)	-200 573	15,61	16,79	-88,42			154
β -Quarz	(\perp c-Achse)	573 1000	21,36	-28,05	11,12			13
Silber	-	-250 800	18,74	9,959	-17,24	12,68	[+0,01249]	63
Silicium	(99,9999 %)	0 900	3,893	-2,101	5,125	-1,833		-
Sinterkorund	-	0 300	4,93	5,02				15
Sinterkorund	-	0 1700	6,75	1,316				32
Thermometerglas	(16 ^{III})	-250 480	7,457	8,087	-19,24	21,26		15
Thermometerglas	(N 168)	0 100	7,591	5,386				1,3
Thermometerglas	(2954 ^{III})	-270 500	5,837	2,539	-0,08325	-2,29		12
Titan	-	-123 883	8,130	4,695	-2,203			26
Wolfram	-	-250 0	5,57	10,15				8
Wolfram	(007 Bauw.)	0 1000	4,45	0,76	-0,34			3,4
Wolfram	(10012)	1000 3000	3,9	1,75	$\Delta l/l = 4,87 + a(t - 1000)$ $+ b(t - 1000)^2$			240
Zerodur ¹⁾	-	-10 190	0,03276	-1,442	5,738			0,23
Zink	(\parallel c-Achse)	0 410	58,06	42,27	-155,54	135,3		-
Zink	(\perp c-Achse)	0 410	13,04	13,95	-43,89	109,7		-

¹⁾ > 190 °C bleibende Änderung der Ausgangslänge

3.20

Molare Wärmekapazität C_p^0 bei Standarddruck p^0 (0,1 MPa) und verschiedenen Temperaturen T – Molar Heat capacity C_p^0 at standard pressure p^0 (0,1 MPa) and various temperatures T (S.M. Sarge)

Stoffmengenbezogene Masse (molare Masse) M in g/mol (siehe auch Tab. T 9.05), T in K (IPTS-68), C_p^0 in J/(mol K). Angegeben ist auch die jeweilige Phasenlage (α : amorph; α , β , γ , I, II, III: polymorphe feste Phasen; s, l, g: feste, flüssige, gasförmige Phase).

Molar mass M in g/mol, T in K (IPTS-68), C_p^0 in J/(mol K). Phases: α amorphous; α , β , γ , I, II, III: polymorphic solid phases; s, l, g: solid, liquid, gaseous phase.

Symbol/Formel	Name	molare Masse	100	200	298,15	400	600	800	1000	1200	Quelle
Ag	Silber	107,87	20,17	24,27	25,40	25,82	26,94	28,28	29,83	31,55	2
Al	Aluminium	26,98	13,00	21,34	24,21	25,78	27,89	30,56 (s)	31,75 (l)	31,75	1
Au	Gold	196,97	21,49	24,43	25,32	25,76	26,63	27,50	28,56	30,57	2
Be	Beryllium	9,01	1,82	9,98	16,38	19,97	23,34	25,46	27,27	29,02	1
Bi	Bismut	208,98	23,35	25,02	25,52	26,57 (s)	29,46 (l)	28,12	27,41	27,20	2
C	Kohlenstoff (Graphit)	12,01	1,67	5,01	8,52	11,82	16,84	19,83	21,61	22,77	1
Cd	Cadmium	112,41	22,22	24,94	25,94	27,15 (s)	29,71 (l)	29,71	29,71	29,71	2
Co	Cobalt	58,93	13,91	22,23	24,80	26,53	29,67 (α)	32,43 (β)	36,99	43,22	1
Cr	Chrom	52,00	9,96	19,86	23,43	25,23	27,72	29,43	31,86	35,19	-
Cu	Kupfer	63,55	16,01	22,63	24,44	25,32	26,48	27,49	28,66	30,52	1
Fe	Eisen	55,85	12,10	21,59	25,09	27,39	32,05	37,95	54,43 (α)	34,02 (γ)	1
Ga	Gallium	69,72	18,48	23,82	26,06 (s)	27,15 (l)	26,69	26,57	26,57	26,57	1
Ge	Germanium	72,61	13,77	21,05	23,35	24,48	25,23	25,90	27,20	28,70	2
Hg	Quecksilber	200,59	24,26	27,28 (s)	27,98 (l)	27,41 (l)	27,14 (l)	20,79 (g)	20,79	20,79	1
In	Indium	114,82	23,31	25,85	26,73	28,97 (s)	29,33 (l)	29,16	29,08	29,08	2
Ir	Iridium	192,22	17,36	23,43	24,97	25,48	26,59	27,77	29,43	30,97	2
K	Kalium	39,10	24,63	27,00	29,50 (s)	31,50 (l)	30,14	29,76	30,36 (l)	20,79 (g)	-
Li	Lithium	6,94	13,36	21,57	24,62	27,61 (s)	29,54 (l)	28,94	28,84	28,74	1
Mg	Magnesium	24,31	15,76	22,72	24,87	26,14	28,18	30,51 (s)	34,31 (l)	34,31	-
Mn	Mangan	54,94	14,72	23,05	26,30	28,53	31,90	34,92 (α)	37,70 (β)	38,54	1
Mo	Molybdän	95,94	13,50	21,51	23,93	25,08	26,46	27,44	28,37	29,49	1
Na	Natrium	22,99	22,45	25,99	28,15 (s)	31,51 (l)	29,81	28,95	28,95 (l)	20,79 (g)	1
Nb	Niob	92,91	17,44	23,09	24,69	25,39	26,35	27,18	28,00	28,80	-
Ni	Nickel	58,69	13,63	22,47	25,99	28,49	34,85	31,00	32,22	33,68	1
Os	Osmium	190,23			24,71	25,10	25,86	26,62	27,38	28,14	2
P	Phosphor	30,97	13,73 (α)	21,09 (β)	23,83 (β)	26,33 (l)	26,33	26,33 (l)	18,55 (g)	18,55 (g)	1
Pb	Blei	207,2	24,43	25,87	26,84	27,72	29,40 (s)	30,02 (l)	29,40	28,79	1
Pd	Palladium	106,42	17,87	24,14	25,98	26,74	27,74	28,83	29,92	30,96	2
Pt	Platin	195,08	19,54	24,43	25,86	26,48	27,53	25,58	29,62	30,67	2

Fortsetzung T 3.20

Symbol/Formel	Name	molare Masse	100	200	298,15	400	600	800	1000	1200	Quelle
Rh	Rhodium	102,91	15,15	22,64	24,98	26,08	28,15	30,12	31,98	33,69	2
S	Schwefel	32,07	12,77	19,37	22,70 (α)	32,16 (I)	34,31	31,70 (I)	18,64 (g)	18,95	1
Sb	Antimon	121,76	20,59	24,35	25,23	25,94	27,11	29,37 (s)	31,38 (I)	31,38	2
Se	Selen	78,96	18,26	23,45	25,04	27,97 (s)	35,15	35,15	35,15	35,15	2
Si	Silicium	28,09	7,27	15,64	20,00	22,14	24,15	25,36	26,34	27,20	1
Sn	Zinn	118,71	19,41	24,31 (α)	26,99 (B)	28,83 (B)	28,77 (I)	28,45	28,45	28,45	2
Ta	Tantal	180,95	19,74	24,09	25,30	25,84	26,84	27,46	27,93	28,66	1
Ti	Titan	47,88	14,33	22,37	25,24	26,86	28,60	29,47	32,07 (α)	29,46 (B)	1
U	Uran	238,03	22,26	25,82	27,66	29,71	34,77	41,80 (α)	42,93 (B)	38,28 (γ)	2
V	Vanadium	50,94	13,12	21,88	24,90	26,23	27,49	28,66	30,08	31,80	1
W	Wolfram	183,84	16,03	22,49	24,30	24,93	25,79	26,67	27,56	28,47	1
Zn	Zink	65,39	19,46	24,05	25,39	26,35	28,59 (s)	31,38 (I)	20,79 (g)	20,79 (g)	1
Zr	Zirconium	91,22	18,62	23,87	25,20	25,94	27,28	28,97	31,13 (α)	28,51 (B)	1
Al ₂ O ₃	Korund	101,96	12,86	51,12	79,02	96,09	112,55	120,14	124,77	128,25	1
BaSO ₄	Bariumsulfat	233,39	24,82	4,95	12,41	101,74	119,37	131,62	135,91	138,97	3
BN	Bornitrid					19,72	26,28	35,23	40,46	44,35	1
CO	Kohlenstoffmonoxid (g)	28,01	29,10	29,11	29,14	29,34	30,44	31,90	33,18	34,18	1
CO ₂	Kohlenstoffdioxid (g)	44,01	29,21	32,36	37,13	41,33	47,32	51,43	54,31	56,34	1
CaCl ₂	Calciumchlorid	110,98	48,81	67,36	72,86	75,65	78,20	80,92	85,77 (s)	102,53 (l)	1
CaSO ₄	Calciumsulfat	136,14	136,14	99,65	109,70	129,45	149,20	168,95	188,70	188,70	3
Fe ₂ O ₃	Eisenoxid (Hämatalit)	159,69	31,50	76,57	103,76	120,12	141,17	158,22 (I)	150,62 (II)	141,51 (III)	1
Fe ₃ O ₄	Eisenoxid (Magnetit)	231,54	56,34	116,95	147,24	171,13	212,55	252,88	200,83	200,83	1
FeS	Eisensulfid (Troilit)	87,91	26,67	43,05	50,52	89,20 (α)	62,03 (γ)	58,56	58,99	63,31	1
FeS ₂	Eisendisulfid (Pyrit)	119,98	18,71	49,06	62,12	68,85	74,31	78,35	82,45	86,55	1
GeO ₂	Germaniumdioxid	104,61				51,95	61,80	69,92	74,04	77,01	3
H ₂	Wasserstoff (g)	2,02	28,15	27,45	28,84	29,18	29,33	29,62	30,21	30,99	1
H ₂ O	Wasser	18,02	15,83	28,12 (s)	75,35 (I)	34,15 (g)	36,29	38,94	41,54	43,97	4
H ₂ SO ₄	Schwefelsäure (I)	98,08			138,59	158,32	197,07				3
LiCl	Lithiumchlorid	42,39	36,31	43,35	48,03	50,97	55,59	59,94 (s)	63,91 (I)	62,02	1
MgO	Magnesiumoxid	40,30	7,80	26,68	37,11	42,56	47,43	49,74	51,21	52,33	1
MoS ₂	Molybdändisulfid	160,07	24,05	51,84	63,56	68,91	73,60	76,23	78,24	80,00	1
NH ₃	Ammoniak (g)	17,03	33,28	33,76	35,65	38,72	45,29	51,24	56,49	61,05	1
NaCl	Natriumchlorid	58,44	34,93	46,87	50,51	52,35	55,48	59,31	64,87 (s)	68,33 (l)	1
NaOH	Natriumhydroxid	40,00	27,74	49,58	59,53	64,94 (α)	86,07 (I)	84,89	83,72	82,55	1
P ₂ O ₁₀	Phosphorpentoxid	283,89	77,61	154,56	211,71	260,25	335,98 (s)	294,54 (g)	306,80	314,08	1
Pb ₃ O ₄	Bleitetioxid (Mennige)	685,60	87,20	130,12	154,93	173,05	190,79	199,16			

Fortsetzung T 3.20

Symbol/Formel	Name	molare Masse	100	200	298,15	400	600	800	1000	1200	Quelle
SF ₆	Schweifelhexafluorid (g)	146,06	38,72	68,82	96,96	116,37	136,07	144,81	149,27	151,82	1
SO ₂	Schwefeldioxid (g)	64,06	33,53	36,37	39,88	43,49	49,05	52,43	54,48	55,79	1
SiC	Siliciumcarbid (β)	40,10	4,26	16,30	26,84	34,10	41,79	45,88	48,42	50,16	1
SiO ₂	Siliciumdioxid (Quarz)	60,08	15,69	32,64	44,59	53,43	64,42	73,70 (I)	68,95 (II)	70,96	1
TiC	Titancarbid	59,89	7,34	14,92	33,81	40,69	47,65	49,90	51,18	52,45	1
TiO ₂	Titanidoxid (Rutile)	79,88	18,50	42,01	55,10	62,84	69,93	73,08	74,85	76,02	1
UO ₂	Uranoxyd	270,03			63,58	72,05	79,09	82,72	85,37	87,62	3
V ₂ O ₅	Vanadiumpentoxid	181,88	52,65	101,12	130,60	150,95	168,31	177,25 (s)	190,79 (I)	190,79	1
WC	Wolfrancarbid	195,85			35,36	40,84	45,60	48,17	50,06	51,62	3
ZnS	Zinksulfid	97,46			45,36	48,32	51,06	52,70	54,03	55,23	3
CCl ₄	Tetrachlorkohlenstoff	153,82	67,49	102,72 (s)	130,66 (I)	91,70 (g)	99,68	103,10	104,82	105,80	5
CH ₄	Methan	16,04	53,86 (I)	33,49 (g)	35,67	40,64	52,53	63,47	72,79	80,40	5
CH ₄ O	Methanol	32,04	43,92 (s)	70,64 (I)	81,15 (I)	51,69 (g)	67,22	79,67	89,49	97,15	5
CS ₂	Kohlenstoffdisulfid	76,14	46,01 (s)	75,22 (I)	76,43 (I)	49,59 (g)	54,58	57,57	59,36	60,47	5
C ₂ H ₂	Acetylen (g)	26,04		38,33	43,94	50,03	57,47	62,43	66,63	70,11	5
C ₂ H ₄ O ₂	Essigsäure	60,05	50,05	67,29 (s)	123,33 (I)	79,55 (g)	105,95	125,74	139,41	148,69	5
C ₂ H ₆ O	Ethanol	46,07	48,20 (s)	89,34 (I)	112,11 (I)	82,24 (g)	107,02	126,96	142,74	154,58	5
C ₂ H ₆ O	Aceton	58,08	67,10 (s)	117,06 (I)	126,31 (I)	91,69 (g)	121,45	145,90	163,38	175,41	5
C ₄ H ₁₀ O	Dieethylether	74,12	73,62 (s)	154,70 (I)	175,63 (I)	144,14 (g)	189,16	224,88	252,13	272,13	5
C ₆ H ₆	Benzol	78,11	50,84	83,53 (s)	136,32 (I)	114,18 (g)	159,71	190,29	211,70	226,77	5
C ₇ H ₈	Toluol	92,14	63,38 (s)	137,00 (I)	157,29 (I)	141,20 (g)	195,45	234,15	261,72	281,14	5
PS	Polystyrol	104,15*		83,97	126,48 (a)	201,24 (I)	254,30				
PE	Polyethylen	14,03*	9,75	18,92 (a)	30,81 (I)	35,22	43,87				8
PMMA	Polymethylmethacrylat	100,12*	57,48	97,52	137,00 (a)	207,90 (I)					7
PTFE	Polytetrafluorethylen	100,02*		37,59	51,28	59,25 (a)	69,37 (I)				6

* stoffmengenbezogene Masse der Wiederholungseinheit

1 Chase, Jr., M.W.; Davies, C.A.; Downey, Jr., J.R.; Frurip, D.J.; McDonald, R.A.; Syverud, A.N. (1985): JANAF Thermochemical Tables. Part I – II, 3rd ed.

J. Phys. Chem. Ref. Data 14, Supplement 1

2 Hultgren, R.; Desai, P.D.; Hawkins, D.T.; Gleiser, M.; Kelley, K.K.; Wagman, D.D. (1973): Selected Values of the Thermodynamic Properties of the Elements. Metals Park, Ohio: American Society for Metals

3 Knacke, O.; Kubasiewski, O.; Hessemann, K. (eds.) (1991): Thermochemical Properties of Inorganic Substances. Vol. I – II, 2nd ed. Berlin: Springer

Fortsetzung T 3.20

- 4 Garvin, D.; Parker, V.B.; White, Jr., H.J. (1987): CODATA Thermodynamic Tables. Selections for Some Compounds of Calcium and Related Mixtures: A Prototype Set of Tables. Washington: Hemisphere
- 5 Daubert, T.E.; Danner, R.P. (1989): Physical and Thermodynamic Properties of Pure Chemicals. Data Compilation. New York: Hemisphere
- 6 Gaur, U.; Lau, S.; Wunderlich, B.B.; Wunderlich, B. (1982): Heat Capacity and Other Thermodynamic Properties of Linear Macromolecules. VI. Acrylic Polymers. J. Phys. Chem. Ref. Data **11**, 1065–1089
- 7 Gaur, U.; Wunderlich, B. (1981): Heat Capacity and Other Thermodynamic Properties of Linear Macromolecules. II. Polyethylene. J. Phys. Chem. Ref. Data **10**, 119–152
- 8 Varma-Nair, M.; Wunderlich, B. (1991): Heat Capacity and Other Thermodynamic Properties of Linear Macromolecules. X. Update to the ATHAS 1980 Data Bank. J. Phys. Chem. Ref. Data **20**, 349–404

Weitere Angaben in:

- Blanke, W. (Hrsg.) (1989): Thermophysikalische Stoffgrößen. Berlin: Springer
 Landolt-Börnstein: Zahlenwerte und Funktionen aus Physik, Chemie, Astronomie, Geophysik und Technik. II. Band, Eigenschaften der Materie in ihren Aggregatzuständen. 4. Teil, Kalorische Zustandsgrößen, Schäfer, K.; Lax, E. (Hrsg.), 6. Aufl. Berlin: Springer 1961. IV. Band, Technik. 4. Teil, Wärmetechnik. Bandteil a, Wärmetechnische Meßverfahren. Thermodynamische Eigenschaften homogener Stoffe. Hausen, H. (Hrsg.). 6. Aufl. Berlin: Springer 1967
 Thermophysical Properties of Matter. Vol. 4. Specific Heat. Metallic Elements and Alloys, Touloukian, Y.S.; Buyco, E.H. (eds.). New York: IFI/Plenum 1970. Vol. 5. Specific Heat. Nonmetallic Solids, Touloukian, Y.S.; Buyco, E.H. (eds.). New York: IFI/Plenum 1970. Vol. 6. Specific Heat. Nonmetallic Liquids and Gases, Touloukian, Y.S.; Makita, T. (eds.). New York: IFI/Plenum 1970. Vol. 6. Supplement. Specific Heat. Nonmetallic Liquids and Gases, Touloukian, Y.S.; Makita, T. (eds.). New York: IFI/Plenum 1976
 Barin, I. (1989): Thermochemical Data of Pure Substances. Vol. I–II. Weinheim: VCH

3.21 Molare Siedepunktserhöhung $\Delta T_{S,m}$ und Gefrierpunktserniedrigung $\Delta T_{G,m}$ einiger Lösungsmittel – Molecular elevation of the boiling point, $\Delta T_{S,m}$, and depression of the freezing point, $\Delta T_{G,m}$, of some solvents (H.-H. Kirchner)

(Ein Mol einer Substanz in 1000 g der angegebenen Lösungsmittel gelöst, erhöhen den Siedepunkt um $\Delta T_{S,m}$ in K; entsprechendes gilt für die Gefrierpunktserniedrigung)

Lösungsmittel	Formel	Siedepunkt (bei $p = 101,325 \text{ kPa}$) in °C	$\Delta T_{S,m}$ in K	Schmelz- punkt in °C	$\Delta T_{G,m}$ in K
Aceton	<chem>CH3COCH3</chem>	56,3	1,69		
Ammoniak	<chem>NH3</chem>	-33,5	0,34	-77,3	1,32
Benzol	<chem>C6H6</chem>	80,1	2,54	5,5	5,07
d-Campher	<chem>C10H16O</chem>	209,1	6,09	176,5	40,00
Chloroform	<chem>CHCl3</chem>	61,1	3,80	-63,2	4,90
Cyclohexan	<chem>C6H12</chem>	80,7	2,75	6,2	20,20
Diethylether	<chem>C2H5OC2H5</chem>	34,5	2,16	-116,3	1,79
1,4-Dioxan	<chem>C4H8O2</chem>	101,3	3,27	11,8	4,63
Essigsäure (wasserfrei)	<chem>CH3COOH</chem>	118,5	3,08	16,6	3,59
Ethanol (Ethylalkohol)	<chem>C2H5OH</chem>	78,3	1,07		
n-Hexan	<chem>C6H14</chem>	68,7	2,78	-95,5	1,80
Kohlenstofftetrachlorid (Tetrachlorkohlenstoff)	<chem>CCl4</chem>	76,5	5,07	-24,7	29,80
Methanol (Methylalkohol)	<chem>CH3OH</chem>	64,7	0,83		

Fortsetzung T 3.21

Lösungsmittel	Formel	Siedepunkt (bei $p = 101,325 \text{ kPa}$) in °C	$\Delta T_{S,m}$ in K	Schmelz- punkt in °C	$\Delta T_{G,m}$ in K
Naphthalin	$C_{10}H_8$	218,9	5,80	80,5	6,90
Phenol	C_6H_5OH	182,2	3,60	40,8	7,10
Quecksilber	Hg	356,6	11,40		
Schwefelkohlenstoff (Kohlenstoffdisulfid)	CS_2	46,3	2,40		
Schwefelwasserstoff (Hydrogensulfid)	H_2S	-60,2	0,63	-82,3	3,83
Wasser	H_2O	100,0	0,52	0,0	1,86

Literatur: D'Ans, J.; Lax, E. (1967): Taschenbuch für Chemiker und Physiker, Bd. I. Berlin, Heidelberg, New York: Springer; CRC (1981–1982): Handbook of Chemistry and Physics, 62nd ed. Boca Raton, Florida: CRC Press; Kaye, G.W.C.; Laby, T.H. (1973): Tables of Physical and Chemical Constants, 14th ed. London: Longman.

3.22 Wärmeleitfähigkeit einiger Festkörper – Thermal conductivity of solids (W. Hemminger)

3.22a Elemente

Alle Werte der Wärmeleitfähigkeit λ in W/m K gelten, falls nicht anders angegeben, für reines/reinstes, polykristallines (evtl. gealtertes) Material. Die Wärmeleitfähigkeit hängt – besonders bei tiefen Temperaturen – von Verunreinigungen ab.

Fortsetzung T 3.22a

IS ET gnuoiehöf

	Temperatur in °C									
	-200	-100	-50	0	20	100	200	500	1000	1500
Molybdän	223	146	142	139	138	135	132	119	103	91
Natrium	137	135	137	135	133					
Nickel	212	114	102	94	91	83	74	67	78	
Elektrolyt-Nickel	130			84	82	76	68	60	62	
Niob	60			52		55	56	61	69	76
Osmium	145					87	87			
Palladium	81	75	75	75	75	75	75			
Phosphor (schwarz)	37	20	16	13	12					
Platin	85	73	72	70	71	71	72	75	84	97
Plutonium		3	5	8	8	12				
Quecksilber	33	29	28							
Rhenium	66	53	50	49	48	47	45			50
Rhodium	273	156	153	151	150	147	142			
Ruthenium	211	123	117	117	117	115	113			
Schwefel (polykrist.)	0,7			0,3	0,3					
Schwefel (amorph)		0,2	0,2	0,2	0,2					
Silber	489	431	429	428	427	422	415	391		
Silicium	342	230		168	153	110	82	44	25	
Tantal	61				57	57	57	59	61	63
Titan	35	26		22	22	20	20	20	23	
Uran	20	24	26	27	27	29	30	38		
Vanadium	40						33	36	42	48
Wolfram	270	204	192	171	167	157	147	126	113	103
Zink	144	122	122	122	121	117	112			
Zinn (weiß)		74	70	68	67	63	60			
Zirconium	39				23	22	21	21	26	30

(1) Graphit: POCO AXM-5Q, Fa. Poco, USA; (2) für verschiedene Naturdiamanten

3.22b Legierungen

Die angegebenen Richtwerte gelten für 20 °C. Die Wärmeleitfähigkeit λ hängt von der Zusammensetzung und vom Gefüge ab.

Stoff	λ in W/m K	Stoff	λ in W/m K
Duraluminium	165	Messinge	
Eisen-Kohlenstofflegierungen (0,06 bis 1,22% C)	45 bis 65	CuZn28	126
Niedriglegierte Stähle (bis 0,5% C, 1% Cr, 3,5% Ni)	26 bis 46	CuZn33	117
Hochlegierte Stähle (bis 1,2% C, 19% Cr, 28% Ni)	14 bis 27	CuZn37	113
18CrNi8	14	Zinnbronzen	
Gußeisen	30 bis 50	CuSn2	165
Weißer Temperguß	46 bis 50	CuSn4	95
Schwarzer Temperguß	62 bis 71	CuSn6	70
Messing		CuSn8	65
CuZn10	176	Neusilber	
CuZn15	155	CuNi12Zn24	48
CuZn20	142	CuNi25Zn15	23
		Konstantan (CuNi44)	22
		Manganin (CuMn12Ni)	22
		90% Pt 10% Rh	30

3.22c Verschiedene Stoffe bei 20 °C

Stoff	λ in W/m K	Stoff	λ in W/m K
Basalt	2,0	Polypropylen	0,22
Granit	2,9	Polytetrafluorethylen (Teflon)	0,26
Marmor	2,8	Styropor-Schaumstoffe	0,03 bis 0,045
Sandstein		Epoxyd-Harz (ungefüllt)	0,2
quarzitisch	2,5	Epoxyd-Harz	0,82 bis 1,36
feldspathaltig	1,7	(mit Mineralmehl gefüllt)	
Schiefer	2,0	Hochofenschlacke	0,57
Quarzsand		Holz (Mittelwerte für 24 °C, 12% Feuchtegehalt und senk- recht zur Faser strömende Wärme; λ parallel zur Faser etwa doppelt so groß)	
trocken	0,2 bis 0,4	Rohdichte 500 kg/m ³	0,11 bis 0,14
feucht	2,1 bis 3,1	700 kg/m ³	0,15 bis 0,17
Flußsand		Horn	0,18
trocken	0,3	Kreide	0,92
feucht (11%)	1,1	Leder	0,14 bis 0,16
Kiessand, feucht	1,4	Papier	0,12
Erde, feucht (15%)	0,8 bis 1,2	Paraffin	0,25 bis 0,27
Erdreich, grobkiesig	0,6	Porzellan	1,2 bis 1,6
Tonboden	1,3	Schaumgummi	0,07 bis 0,09
Steinkohle	0,21 bis 0,24	Steinzeug	1,3 bis 1,9
Braunkohle	0,17	Polyethylen	0,34
Koks (Hochtemperatur)	0,7 bis 1,2	(Hochdruck-PE)	
Steinsalz	4,5 bis 5,7	Polyethylen	0,42 bis 0,61
Asphalt	0,7	(Niederdruck-PE)	
Bitumen	0,17	Polymethylmethacrylat	0,19
Fett	0,17	Polyvinylchlorid	0,17
Gewebe		Polystyrol	0,16
Baumwolle	0,07	Polyamid	0,31
Kunstseide	0,06	Polyester (ungefüllt)	0,18
Leinen	0,07	Polyester	0,29 bis 0,32
Wolle	0,04 bis 0,05	(mit Glasfaser gefüllt)	
Gläser	0,7 bis 1,4	Silikonkautschuk	0,17
Glimmer	0,4 bis 0,6		
Gummi			
Kautschukanteil 40%	0,24		
60%	0,19		
100%	0,13		
Hartgummi			
Rohdichte 1,14 g/cm ³	0,17		
1,24 g/cm ³	0,20		
1,30 g/cm ³	0,24		
1,39 g/cm ³	0,26		
1,78 g/cm ³	0,67		

3.22d Eis und Schnee

Eis

Temperatur in °C	Dichte in g/cm³	λ in W/m K
0	0,917	2,25
- 20	0,920	2,4
- 40	0,923	2,7
- 60	0,925	3,0
- 80	0,927	3,5
- 100	0,929	4,0
- 120	0,931	4,6
- 150	0,933	5,7
- 180	0,934	7,2

Schnee bei 0 °C

Rohdichte in g/cm³	0,2	0,4	0,6	0,8
λ in W/m K	0,15	0,32	0,6	1,1

3.22e Bau- und Wärmedämmstoffe

Angegeben sind gerundete Rechenwerte (s. DIN 4108, Teil 4) der Wärmeleitfähigkeit, die Temperatureinflüsse, den Feuchtegehalt und Stoffunterschiede berücksichtigen (Mitteltemperatur: 10 °C).

Stoff	λ in W/m K	Stoff	λ in W/m K
Mörtel	0,9 bis 1,4	Mauerwerk aus Gasbeton-Blocksteinen (500 bis 800 kg/m³)	0,2 bis 0,3
Normalbeton (nach DIN 1045)	2,1	Polyurethan-Ortschaum	0,03
Leichtbetone mit geschlossenem Gefüge, je nach Rohdichte und Art der Zuschläge	0,3 bis 1,2	Korkplatten	0,045 bis 0,055
Dampfgehärteter Gasbeton (400 bis 800 kg/m³)	0,14 bis 0,23	Polystyrol-Hartschaum	0,025 bis 0,040
Leichtbetone mit haufwerkporigem Gefüge, je nach Rohdichte und Art der Zuschläge	0,15 bis 1,4	Polyurethan-Hartschaum	0,020 bis 0,035
Gasbeton – Bauplatten mit normaler Fugendicke und Mauermörtel (500 bis 800 kg/m³)	0,2 bis 0,3	Mineralische und pflanzliche Faserdämmstoffe (nach DIN 1865, Teil 1)	0,035 bis 0,050
Wandbauplatten aus Leichtbeton (800 bis 1400 kg/m³)	0,3 bis 0,6	Schaumglas	0,045 bis 0,060
Wandbauplatten aus Gips (600 bis 1200 kg/m³)	0,3 bis 0,6	Sperrholz	0,15
Gipskartonplatten	0,2	Harte Holzfaserplatten	0,17
Vollklinker – Mauerwerk	1,0	Poröse Holzfaserplatten	0,045 bis 0,056
Kalksandstein – Mauerwerk (1000 bis 2200 kg/m³)	0,5 bis 1,3	Lose, abgedeckte Schüttungen	
		Blähperlit	0,06
		Korkschorf, expandiert	0,05
		Hüttenbims	0,13
		Blähton, Blähchiefer	0,19
		Polystyrolschaum-Partikel	0,045
		Sand, Kies, Splitt (trocken)	0,7

Fortsetzung T 3.22e

Tieftemperatur-Isolierungen, Wärmeleitfähigkeit in W/m K

Stoff	Rohdichte in kg/m ³	Temperatur in °C			
		-150	-100	-50	0
Mineralwolle (lose)	200	0,018	0,023	0,029	0,035
Perlit	48	0,021	0,026	0,032	0,037
	80	0,024	0,030	0,036	0,042
Polyurethan-Schaum (diffusionsdicht abgedeckt)	40	0,014	0,019	0,023	0,020
Perlit (Korngröße 0,5 mm, Druck < 10 ⁻⁶ bar)	60 bis 80	0,0004	0,0008	0,0017	0,0033
Superisolierung aus Glasseidegewebe und geknitterter Aluminiumfolie (30 Lagen je cm, Druck < 10 ⁻⁷ bar)		0,00004	0,00006	0,0001	0,00015

Literatur: Landolt-Börnstein: Zahlenwerte und Funktionen; 6. Aufl., Berlin: Springer; Band II/5b (1968), Band IV/4b (1972)

Touloukian, Y.S.; Ho, C.Y. (Eds.): Thermophysical Properties of Matter, Vol. 1 (1970) Thermal Conductivity, Metallic Elements and Alloys; Vol. 2 (1970) Thermal Conductivity, Nonmetallic Solids; Vol. 3 (1970) Thermal Conductivity, Nonmetallic Liquids and Gases. New York: IFI/Plenum Data Corporation

DIN 4108, Teil 4 (1981): Wärmeschutz im Hochbau. Wärme- und feuchteschutztechnische Kennwerte. Berlin: Beuth

Jamieson, D.T.; Irving, J.B.; Tudhope, J.S. (1975): Liquid Thermal Conductivity, a data survey to 1973. Edinburgh: National Engineering Laboratory

Ziebland, H. (1981): Recommended Reference Materials: for Realization of Physicochemical Properties; Section: Thermal Conductivity of Fluid Substances. Pure Appl. Chem. **43**, 1863–1877

3.23 Wärmeleitfähigkeit einiger Flüssigkeiten – Thermal conductivity of liquids (W. Hemminger)

3.23a Verflüssigte Gase

Wärmeleitfähigkeit in W/m K beim Sättigungssdruck

Stoff	Temperatur in °C								
	-180	-160	-140	-120	-100	-80	-60	-40	
Argon	0,117	0,093	0,066						
Krypton			0,082	0,069	0,056	0,043			
Xenon					0,068	0,060	0,053	0,045	
Sauerstoff	0,145	0,118	0,090						
Stickstoff	0,108	0,075							
Kohlenstoffmonoxid	0,118	0,086							
Methan	0,216	0,185	0,156	0,128	0,100				
Tetrafluorkohlenstoff (Tetrafluormethan)				0,094	0,078	0,063			
Ethylen		0,253	0,231	0,210	0,188	0,166	0,145	0,123	
Propan	0,205	0,202	0,195	0,182	0,169	0,157	0,144		

3.23b Verschiedene Flüssigkeiten

Wärmeleitfähigkeit λ in W/m K bei 20 °C und 1 bar bzw. Sättigungsdruck

Stoff	λ	Stoff	λ
Chlorwasserstoff HCl	0,189	Heptan C ₇ H ₁₆	0,124
Brom Br ₂	0,125	Hexan C ₆ H ₁₄	0,119
Schwefeldioxid SO ₂	0,198	Isobutylalkohol C ₄ H ₁₀	0,133
Schwefelsäure H ₂ SO ₄	0,330	Isopropylalkohol C ₃ H ₈ O	0,137
Ammoniak NH ₃	0,491	Methanol CH ₄ O	0,200
Stickstoffdioxid NO ₂	0,132	Nitrobenzol C ₆ H ₅ O ₂ N	0,152
Salpetersäure HNO ₃ , 98%	0,260	Pentan C ₅ H ₁₂	0,113
Phosphorsäure H ₃ PO ₄	0,431	Pentanol C ₅ H ₁₂ O	0,145
Kohlenstoffdioxid CO ₂	0,087	Propan C ₃ H ₈	0,093
Schwefelkohlenstoff CS ₂	0,150	Propanol C ₃ H ₈ O	0,153
Aceton C ₃ H ₆ O	0,162	Tetrachlorethan C ₂ H ₂ Cl ₄	0,114
Ameisensäure CH ₂ O ₂	0,224	Tetrachlorkohlenstoff CCl ₄	0,101
Anilin C ₆ H ₇ N	0,173	(Tetrachlormethan)	
Benzol C ₆ H ₆	0,146	Toluol C ₇ H ₈	0,135
Butan C ₄ H ₁₀	0,108	Trichlorethylen C ₂ HCl ₃	0,115
Butanol C ₄ H ₁₀ O	0,148	Xylol C ₈ H ₁₀	0,134
Buttersäure C ₄ H ₈ O	0,150	Benzin	0,11 bis 0,12
Chloroform CHCl ₃	0,116	Blut (menschlich, 38 °C)	0,51
(Trichlormethan)		Vollmilch (3,5% Fett)	0,55
Dichlorethylen C ₃ H ₂ Cl ₂	0,125	Vaseline	0,18
Diethylether C ₄ H ₁₀ O	0,130	Erdnußöl	0,16
Difluordichlormethan CF ₂ Cl ₂	0,072	Leinöl	0,16
Essigsäure C ₂ H ₄ O ₂	0,161	Olivenöl	0,17
Ethanol C ₂ H ₆ O	0,165	Siliconöle (je nach Viskosität)	0,10 bis 0,16
Glycerin C ₃ H ₈ O ₃	0,285		

3.23c Flüssige Metalle

Wärmeleitfähigkeit in W/m K

Stoff	Temperatur in °C								
	0	50	100	200	300	400	600	800	1000
Aluminium								95	101
Blei						17	19		
Caesium	20	20	20	20	20	20	19	17	14
Gallium	30	35	45	56					
Kalium		53	49	45	41	35	29	24	
Lithium				47	50	56	62	66	
Magnesium								89	
Natrium		88	83	78	73	64	55	47	
Quecksilber	8,2	9,0	9,8	11,0	11,7	12,6	60	71	
Zink					28	31			
Zinn									

3.24 Wärmeleitfähigkeit einiger Gase beim Druck von 1 bar – Thermal conductivity of gases at a pressure of 1 bar (W. Hemminger)

3.24a Elemente und anorganische Verbindungen

Wärmeleitfähigkeit in mW/m·K

Stoff	Temperatur in K														
	100	150	200	250	273	400	500	600	700	800	900	1000	1200	1400	2000
Helium	72	95	115	134	143	183	218	250	280	307	334	360	410	457	587
Neon	22	30	37	43	46	60	70	79	88	96	104	112			
Argon	6	9	12	15	16	23	27	31	34	37	41	44	49	54	69
Krypton		5	7	8	9	12	15	17	19	21	23	25	28	31	
Xenon			4	5	5	7	9	11	12	14					
Wasserstoff	67	98	128	157	171	222	259	295	331	366	399	432	500	578	850
Sauerstoff	9	14	18	22	24	34	40	47	53	60	66	71	82	93	
Fluor	9	13	18	22	24										
Stickstoff	10	14	18	22	24	33	39	45	50	55	60	65	76	87	
Luft	9	14	18	22	24	34	40	46	52	57	62	67	77	83	
Ammoniak				19	22	37	51	67	83						
Schwefelwasserstoff					13	20	27	34							
Schwefeldioxid					9	15	20	26	31	36	41	45	52		
Schwefelhexafluorid							27	33	39						
Stickstoffoxid	13	17	22	24	33	40	47								
Distickstoffoxid		10	13	15	26	35	44	53	61						
Kohlenstoffmonoxid	9	13	17	21	23	32	38	45	50	56	61	66			
Kohlenstoffdioxid			9	13	14	24	32	40	47	54	61	67	79		

3.24b Organische Verbindungen

Wärmeleitfähigkeit in mW/m·K

Stoff	Temperatur in °C					
	0	25	50	100	150	200
Aceton C ₃ H ₆					18	23
Benzol C ₆ H ₆					16	21
Butan C ₄ H ₁₀	13	16	18	24	31	38
Chloroform CHCl ₃					10	12
Diethylether C ₄ H ₁₀ O			17	22	28	33
Difluordichlormethan CF ₂ Cl ₂	9	10	11	13	16	
Ethan C ₂ H ₆	18	21	24	32	38	46
Ethanol C ₂ H ₆ O				22	27	
Ethylen C ₂ H ₄	17	21	24	31	37	44
Heptan C ₇ H ₁₆			15	18		
Hexan C ₆ H ₁₄				20	26	
Methan CH ₄	30	34	37	44	52	60
Methanol CH ₄ O				24	28	
Pentan C ₅ H ₁₂			17	23	29	36
Propan C ₃ H ₈	15	18	21	27	34	42
Tetrachlorkohlenstoff CCl ₄				9	10	
Tetrafluorkohlenstoff CF ₄	14	16	18	21		